



## اثر استراتيجية شريط الذكريات في تحصيل مادة الكيمياء ومهارات التفكير العميق عند طلاب الصف الخامس العلمي

أ.م.د. رشوان جليل سعيد المشكور

rashwan.almashkoor@qu.edu.iq

جامعة الفادسية- كلية التربية/ قسم الكيمياء

( طرائق تدريس الكيمياء )

### الملخص:

يهدف البحث للتعرف على اثر استراتيجية شريط الذكريات في تحصيل الكيمياء ومهارات التفكير العميق عند طلاب الصف الخامس العلمي، ولتحقق من الهدف وضع الباحث الفرضيتين الصفرتين التي تنص أولاً: لا يوجد فرق ذو دلالة إحصائية عند مستوى الدلالة (0.05) بين متوسط درجات طلاب المجموعة التجريبية على وفق استراتيجية شريط الذكريات و متوسط درجات طلاب المجموعة الضابطة الذين سيدرسون وفق الطريقة الاعتيادية في اختبار تحصيل مادة الكيمياء، ثانياً: لا يوجد فرق ذو دلالة إحصائية عند مستوى الدلالة (0.05) بين متوسط درجات طلاب المجموعة الضابطة الذين سيدرسون وفق الطريقة الاعتيادية في اختبار التفكير العميق ، ولتحقق منها طبق تجربته في النصف الاول من العام الدراسي ( 2024-2025 ) م، إذ تكونت عينة البحث من (65) طالباً من طلاب الصف الخامس الاعدادي في اعدادية الجواهري ، وتم توزيعهم بصورة عشوائية الى مجموعتين حيث بلغ عدد طلاب المجموعة التجريبية (32) طالباً وبلغ عدد طلاب المجموعة الضابطة (33) طالباً ، وقد كوفئت المجموعتين في المتغيرات الآتية (العمر الزمني ، درجات اختبار الذكاء ، التفكير العميق) . وفي ضوء الأهمية النسبية للمحتوى والاغراض السلوكية ، تم بناء اختبار تحصيلي مكون من (30) فقرة من نوع الاختيار من متعدد ، تم بناء اختبار التفكير العميق مكون من (30) فقرة من نوع الاختيار من متعدد، وقد تحقق الباحث من خصائص الاختبار السايكومترية ، واستمر تطبيق التجربة (8) أسابيع ، وفي نهاية التجربة طبق الاختبار التحصيلي والتفكير العميق على المجموعتين في وقت واحد ، بعد ذلك حلت النتائج وأظهرت تفوق طلاب المجموعة التجريبية الذين درسوا على وفق استراتيجية شريط الذكريات على المجموعة الضابطة الذين درسوا بالطريقة الاعتيادية في متغير التحصيل الدراسي و التفكير العميق.

**الكلمات المفتاحية:** استراتيجية شريط الذكريات ، طلاب الصف الخامس العلمي ، التحصيل الكيمياء ، التفكير العميق

## The Effect of the Memory Tape Strategy on Chemistry Achievement and Deep Thinking Skills of Fifth-Grade Science Students

Assistant Professor Dr. Rashwan Jalil Saeed Al-Mashkoor

rashwan.almashkoor@qu.edu.iq

University of Al-Qadisiyah - College of Education / Department of Chemistry  
Chemistry Teaching Methods

### Abstract :

The present study aims to examine the effect of two different variables on high school students achievement in chemistry which are "Memories Bar" strategy and deep thinking skills among fifth-grade students. To achieve this goal, the researcher developed two null hypotheses: There is no statistically significant difference at the significance level (0.05) between the mean scores of the experimental group students who were taught according to the "Memory Bar" strategy and the mean scores of the control group students who were taught in the regular way way of teaching. The other hypotheses is, there is no statistically significant difference at the significance level (0.05) between the mean scores of



the experimental group students who study using the "Memory Bar" strategy and the mean scores of the control group students who study in the traditional way with respect to the deep thinking test. To verify the validity of the two hypotheses, the researcher conducted an experiment in the first half of the academic year (2025-2024). The research sample consisted of (65) fifth-grade preparatory students in Al-Jawahiri school, and they were randomly divided into two groups: an experimental group (33 students) and a control group (32 students). The two groups were equivalent in their chronological age, intelligence test scores, and deep thinking skills. Due to the significance of the content and behavioral objectives, two different tests were conducted in form of multiple choice item (MCQ) each of 30 items the achievement and the deep thinking tests. The researcher verified the psychometric properties of the two tests. The experiment lasted for (8) weeks. The two tests were administered to the two groups simultaneously. Results showed that the experimental group students who studied using the "Memory Bar" strategy were superior to the controlled group students who studied in the traditional way in both academic achievement and deep thinking skills.

**Keywords :**Memory Bar strategy, achievement test, deep thinking

#### مشكلة البحث:

يشهد العالم تغيرات جديدة وكثيرة بمختلف مجالات الحياة اذ توجد تطورات هائلة في المنظومة التعليمية من خلال استخدام افضل الطرق والأساليب والاستراتيجيات الحديثة للتعلم والتي تعتمد على قيام المدرس في اعداد نماذج تعليمية توجه الطالب الى تحقيق الأهداف للموضوعات التعليمية(الديب ، ٢٠٠٦: ١٥)، ولو نظرنا في وقتنا الحاضر الى الواقع التربوي وخاصة في مدارس المتوسطة والاعدادية اذ نرى انها تعانى من مشكلة انخفاض بمستوى التحصيل الدراسي في جميع المواد الدراسية المختلفة وخاصة مادة الكيمياء للصف الخامس الاعدادى والتي تعد من المواد التي تعانى من هذه المشكلة وقد اشارت العديد من الدراسات الى استخدام الاستراتيجيات الحديثة التي تزيد من نشاط المتعلم وتزيد من تفكيره داخل غرفة الصف وتعمل على تحسين تحصيله الدراسي ومنها استراتيجيات التعلم النشط ، وقد حددت مشكلة البحث الحالى بالتساؤل الاتى: ما أثر إستراتيجية شريط الذكريات في تحصيل مادة الكيمياء والتغير العميق عند طلاب الصف الخامس العلمي؟

#### أهمية البحث:

تعد العلوم وتطبيقاتها من ضروريات الحياة والتي تحتاج الى تطور مستمر، لذا لابد من تغيير نظرتنا في تدريس تلك العلوم وبالتحديد مادة الكيمياء بما يتناسب مع التحديات المعقّدة التي نعيشها ومنها التزايد المستمر في اعداد الطلاب في الصف الواحد وكذلك قلة عدد المدارس مقارنةً بتلك الاعداد، فهناك فروق فردية بين الطالب في سرعة التعلم ونطّه التعلم، وهذا يشير الى أن كل طالب لا يتعلم بالطريقة التي يتعلم بها الطالب الآخر، وعليه يجب مراعاة الفروق الفردية حتى يتمكن كل طالب من ممارسة عملية التعلم بحيوية واتقان (السعادي ورائد، 2020: 11).

التربية تعد هي الأساس في بناء وتكوين الفرد والمجتمع على أساس علمية سليمة من خلال عمليات مستمرة يحتاج إليها الفرد والمجتمع ويحقق التقدم والازدهار من خلال العلم والمعرفة بهدف الوصول إلى تنمية شاملة لجميع الجوانب الاجتماعية والثقافية والسياسية والاقتصادية (الزبيدي، ٢٠١٢: ٢٧).

التعليم تعد عملية التعليم جميع الحوادث والتي تؤثر بشكل مباشر وكبير في تعلم الفرد سواء كانت هذه حوادث مقصودة أو غير مقصودة لأنها لا تقتصر على ما يقوم به المعلم أو طلابه من إجراءات في المواقف التعليمية التعلمية وأنما يتضمن التعليم حوادث مصدرها صفحة مطبوعة أو صورة أو برنامج



تلفزيوني لأنه مخطط لها أو غير مخطط لها كذلك تتم هذه العملية داخل غرفة الصف أو خارجها وبالتالي تؤدي إلى تعلم الفرد واكتسابه للخبرات المختلفة. (سلامة وآخرون ، ٢٠٠٩ : ٢٤ - ٢٥). ووفقاً للحاضر والذي يشهد تطويراً علمياً وحضارياً سرياً والذي أدى إلى زيادة الحاجة في استخدام المدرس لاستراتيجيات التدريس الحديثة، وإن أهمية استراتيجية شريط الذكريات هو اثرها في تحسين ذاكرة الطلاب، ومدى فاعليتها وتعليمهم في المدارس، إذ تعتمد على التخفيض والصور التمثيلية والذاكرة، وكذلك توليد الأسئلة ومن ثم الاجابة عليها، وكذلك لتحسين التعلم عن طريق الخيال والتوضيح، من خلال توفير معلومات كافية ن اذ تسمح للطلاب في اتخاذ قرارات مستنيرة حول الاستراتيجيات التي يدرسها (Michael Presley)، كما ويسعى الطلبة في المراحل الدراسية كافة وباختلاف انواعها الى تحقيق مستوى مرتفع من التحصيل الدراسي ، لذا يحظى التحصيل الدراسي بعناية كبيرة في البحث التربوي بصفة عامة والبحوث النفسية بصفة خاصة ، اذ يعد التحصيل من اهم نتائج العملية التعليمية ، فالدرجة التحصيلية في الظاهر ليست درجة صماء كما يبدو لبعضهم ولكنها تعكس وتنطق بأمور حيوية كثيرة هامة بالنسبة للطالب. (الرش ، ٢٠١٠: ٢٠٧) وهذا يجعل من المدرسين البحث عن أفضل الطرق والاستراتيجيات الحديثة الذي تكون أكثر نفعاً في تدريس الكيمياء بشكل عام ، وقد وجد أن من الأساليب التي قد تسهم في فهم أوسع لمادة الكيمياء وتحقيق الكثير من أهداف تدريسيها في المرحلة الثانوية ، هو استعمال استراتيجيات التعلم النشط ومنها (استراتيجية شريط الذكريات) لأنها من الاستراتيجيات الحديثة التي قد تساعد في التغلب على المشكلات التي تعيق فهم الطلبة لمادة الكيمياء وترفع من مستوى تحصيلهم وتفكيرهم ، فضلاً على ان هذه الاستراتيجية لم توضع في موضع التجربة في تدريس مادة الكيمياء للمرحلة الثانوية ، لذلك اجريت هذه الدراسة لمعرفة ما إذا كان هناك فرق بين طلاب المجموعة التجريبية التي تدرس على وفق استراتيجية شريط الذكريات وبين طلاب المجموعة الضابطة التي تدرس على وفق الطريقة الاعتيادية. اذ يرى الباحث إن استراتيجية شريط الذكريات هي من الاستراتيجيات التي تعطي تغذية راجعة للطلاب وما يدور في أذهانهم أو يتذكرونها عن الدرس السابق أو عن أي درس يحدده المدرس ، فأهمية استراتيجية شريط الذكريات (استراتيجية شريط الذكريات) بوصفها من استراتيجيات التدريس التي تؤكد على التذكر والتي ترتبط بالتعلم النشط بما يجعل الطالب محور العملية التعليمية الدور الفاعل داخل غرفة الصف مع مراعاة الفروق الفردية.

والتفكير العميق من المكونات المهمة والضرورية لحدوث التدريس الفعال الذي يجعل من المتعلمين عنصراً مساهماً نشطاً وفعالاً في مواجهة المهام التعليمية المختلفة ، كما أن له دوراً بارزاً في تنمية الجوانب المعرفية المختلفة ويساعد المتعلمين على تحديد ما يعرفون وما لا يعرفون من خلال التعمق في جمع المعلومات وتصنيفها ومتابعتها وتقييمها أثناء عملية التعلم وبذلك يتمكن المتعلم من عملية التعلم الذاتي والتقدير الذاتي بصفة مستمرة (دامخي ، ٢٠١٦ ، ٥٥) كما أن التفكير العميق يساعد المتعلمين وهو يدعمهم اكتساب معرفة أعمق وأكثر ديناميكية تتوافق مع بنية دماغ المتعلم وتمكن المتعلم من زيادة إمكانات التعلم إلى أقصى حد ممكن. ، وبعد التفكير العميق جوهر التعلم الشعوري الواعي للمتعلمين، من النوعي الذاتي إلى الاستراتيجيات المناسبة للتعامل مع متطلبات المهمة (خضيرات ، ٢٠١٩ ، ٦٦) أهمية مهارات التفكير العميق ، ولاسيما في المرحلة الإعدادية والثانوية لما لهذه المرحلة من أهمية فينمو القدرات العقلية لدى الطالب .

**هدف البحث:** يهدف هذا البحث بالتعرف على اثر استراتيجية شريط الذكريات في تحصيل مادة الكيمياء و التفكير العميق عند طلاب الصف الخامس العلمي.

### فرضيتا البحث:

- 1) ليس هناك فرق ذو دلالة إحصائية، ما بين متوسط درجات طلاب المجموعة التجريبية الذين يدرسون مادة الكيمياء على وفق استراتيجية شريط الذكريات ومتوسط درجات طلاب المجموعة الضابطة الذين يدرسون المادة نفسها على وفق الطريقة الاعتيادية في اختبار التحصيلي.



(2) ليس هناك فرق ذو دلالة إحصائية، ما بين متوسط درجات طلاب المجموعة التجريبية الذين يدرسون مادة الكيمياء على وفق استراتيجية شرط الذكريات ومتوسط درجات طلاب المجموعة الضابطة الذين يدرسون المادة نفسها على وفق الطريقة الاعتيادية في اختبار التفكير العميق.

**حدود البحث:** يقتصر هذا البحث على طلاب الصف الخامس العلمي في المدارس الإعدادية والثانوية النهارية الحكومية للبنين التابعة إلى مديرية محافظة القادسية (مركز قضاء الديوانية)، العام الدراسي (2025-2024)

### تحديد المصطلحات

(1) **الاثر:** عرفه (أبو جادو، ٢٠٠٨) بأنه محصلة ما يتعلمها المتعلم ويمكن قياسه بالدرجة التي يحصل عليها في الاختبار التحصيلي، ومدى تحقق الأهداف التي وضعها المدرس وما يصل إليه الطالب من معرفة تترجم إلى درجات (أبو جادو، ٢٠٠٨: ٤٢٥).

(2) **استراتيجية شرط الذكريات:** عرفها كل من:

(عبد الباري 2010) بأنها من الاستراتيجيات الفاعلة التي توفر للمتعلمين فرصه إعمال عقولهم في المفردات التي يتعلمونها، وممارسة عمليات التفكير في اثناء عملية تعلم المفردة، فضلاً عن تدريبيهم على المناقشة، وتصنيف المفردات ، واستعمالها ضمن سياقات الاتصال (عبد الباري ٢٠١٠: ٣٣٩)

(أمبو سعدي وأخرون، ٢٠١٩) بأنها: الاستراتيجية التي تقوم على كتابة الطالب في كل ما يعرفه عن الدرس على شكل أجزاء من خلال شرط فليم سينما (أبيض وأسود وكأنه يعود به إلى الوراء) (أمبو سعدي وأخرون، 2019: ٣٥٨) ويتفق الباحث نظريا مع (أمبو سعدي وأخرون، 2019)

(4) **التفكير العميق:** عرفه خضرارات (٢٠١٩) : هو تفكير في التفكير ناتج عن الوعي التأملاني الداخلي للعمليات الإدراكية والتنظيم والمعالجة والتحكم والتنظيم الذاتي. (حضرارات، 2019: 69)

**التعريف الاجرامي :** منظومة من العمليات الذهنية المتراقبة التي تمكن طلاب الصف الخامس العلمي من تطوير مهارات ديناميكية ومتغيرة وشاملة وتركمبية وعملية وعلمية ومتراقبة. وهو عبارة عن نظرية شاملة لموضوعات الكيمياء المراد دراستها وتوليفها من خلال تحديد العلاقات المتبادلة بينها، كما تقاس بالدرجات التي حصل عليها الطالب في عينة الدراسة من خلال الاختبارات المعدة لهذا الغرض.

### خلفية نظرية ودراسات سابقة

#### اولاً: التعلم النشط :

لقد ادى الواقع التعليمي ذو الازمات الكثيرة لعملية التعليم والتعلم الى الحاجة لنوع من التعليم يحقق فاعالية التعليم ويزيد المشاركة بين اطراف العملية التعليمية داخل المدرسة وهو التعلم النشط(بكري، ٢٠١٥: ١٦)، وبعد التعلم النشط احد الاتجاهات الحديثة التي تناولت دور الايجابي للطالب في المواقف التعليمية وتعتبره محور العملية التعليمية ويهدف أيضاً الى مساعدة المتعلم على اكتساب العادات السلوكية والمهارات الحياتية بجانب المعلومات النظرية. (أبو هداف، ٢٠٠٨: ١١)

#### • مبادئ التعلم النشط: تتمثل مبادئ التعلم النشط فيما يلي:

1) ان عملية التعلم عملية نشطة يبدي فيها الطالب نشاطاً عقلياً بقصد اكتشاف المعرفة الجديدة بنفسه.

2) عندما ينهمك الطالب في عملية التعلم بشكل إيجابي ونشط فإنه يتعلم بشكل افضل مما لو كان مشاركاً سلبياً.

3) ان التعلم النشط يمنح الطلبة فرصة للتفكير في اتجاهات متعددة ويسهم في تنويع مصادر التعلم.

4) ان مشاركة الطالب في تحديد اهداف التعلم وتقرير ما يحتاج الى تعلمها يجعل ذهنه اكثر نشاطاً في عملية التعلم واكثر تمثيلاً للمعارف المكتسبة.(عطية، ٢٠١٨: ٣٦)

ويضيف (الخزرجي، ٢٠١١) مبادئ أخرى للتعلم النشط هي:

1. التفاعل المتبادل داخل غرفة الصف بين المعلم والطلبة يشكل محوراً رئيسياً في المشاركة الفاعلة في الدرس وتحفيزهم نحو التعلم.

2. لا يتوصل الطلبة الى المعلومات عن طريق الاستماع فقط لا بد من كتابة ما تعلموه ومحاولة الربط بين معلوماتهم الحالية وخبراتهم السابقة. (الخزرجي، ٢٠١١: ٢٥٩)

#### • اهداف التعلم النشط: ان اهداف التعلم النشط تتمثل بالاتي:



1. التنويع في الأنشطة التعليمية الملائمة للطلبة لتحقيق الاهداف التربوية المنشودة.
2. دعم الثقة بالنفس لدى المتعلمين نحو ميادين المعرفة المتنوعة ومساعدتهم على اكتشاف القضايا المهمة.
3. تشجع الطلاب على طرح الامثلة المختلفة وحل المشكلات.

(جبران، ٢٠٠٢: ١٠)

ويضيف (الخليلي وآخرون، ٢٠٠٤) اهداف أخرى للتعلم النشط هي:

1. اكتساب المتعلمين للمعارف والمهارات والاتجاهات المرغوب فيها.
2. تشجع الطلبة على اكتساب مهارات التفكير العليا كالتحليل والتركيب والتقويم.
3. يساعد التعلم النشط على تغيير صورة المعلم على انه المصدر الوحد للمعرفة.
4. تشجع الطلاب على المشاركة في وضع اهداف تعلمهم والسعى نحو تحقيقها وفي تحمل مسؤولية تعلمهم. (الخليلي وآخرون، ٢٠٠٤: ١٤٤-١٤٦)

• **خصائص التعلم النشط:** هناك خصائص متعددة للتعلم النشط منها :

1. تعلم ايجابي: يهتم بوضع المتعلم في حالة دائمة من النشاط والعمل.
2. تعلم هادف: يهتم بتحقيق الاهداف المنشودة مع مراعاة خصائص الطلبة.
3. تعلم ذو معنى: ربط الخبرات السابقة بالمعرفات الجديدة التي يكتسبها بروابط لها دلالتها عند الطالب حيث يطبقها في حياته على المواقف التي تواجهه.
4. تعلم تعاوني: يتتعاون المتعلمون مع بعضهم البعض تحت اشراف المدرس لأنجاز المهام المقدمة اليهم وفي ظل ذلك يكتسب الطالبة صفات محببة.
5. تعلم ممتع: يحقق المتعة والبهجة لدى طلاب لأنه يهتم بشخصية الطالب وميوله ويوفر الأنشطة التعليمية التي تتمتع وتساهم على التعلم والإنجاز. (خيري، ٢٠١٨: ٧١-٧٢)

• **دور المعلم في التعلم النشط:** لمعلم في التعلم النشط عدة أدوار منها:

1. توجيه الطلبة وليس استبعادهم وإرشادهم الى كل ما يخدمهم.
2. التأكيد على فهم المادة وليس الحفظ فقط.
3. تشجيع وقبول ما يقترحه الطلبة للمساهمة في التعليم.

4. داعم لحب الاستطلاع وتقسيي الحقائق وتفسيرها عند الطلبة. (سعادة وآخرون، ٢٠٠٦: ١٢١)

ويضيف كل من (شاهين ومخلص، ٢٠٠٤):

1. العمل على توافر البيئة التعليمية التي تتبع للطالب ان يكون مفكراً ناقداً.
2. توفير الأنشطة التعليمية وتغيير الأساليب التدريسية بالشكل يعمل على مراعاة الفروق الفردية بين الطلبة.
3. توظيف ما يدركه الطلبة من خبرات وربطها بموافق عملية والسعى إلى أن تكون الخبرات المكتسبة وفقاً للبناء العقلي السليم. (شاهين ومخلص، ٢٠٠٤: ٤٥٣)

• **دور المتعلم في التعلم النشط:** وتكمّن أدوار المتعلم في التعلم النشط فيما يلي:

1. احترام آراء الآخرين وتقدير قيمة تبادل الأفكار.
2. المشاركة في الخبرات التعليمية المتنوعة الرسمية وغير الرسمية.
3. بذل الجهد لتوضيح الحاجات الإرشادية والطموحات لكل من المعلم والمرشد النفسي. (سعادة وآخرون، ٢٠٠٦: ١٢١)

ويضيف (خطابية، ٢٠٠٥) أن الطالب يأخذ عدة أدوار منها:

1. **الطالب الاجتماعي:** الطالب لا يبني المعرفة بشكل فردي وإنما بشكل اجتماعي بطريق الحوار مع الآخرين فالمعرفة والفهم تبنيان اجتماعياً.
2. **الطالب المبدع:** الطلبة يحتاجون لأن يسعوا للمعرفة بأنفسهم ولا يكفي افتراض دورهم النشط فقط فالمعنى والفهم يتبدعان ابتداءً.

**ثانياً: استراتيجية شريط الذكريات:**



قام بوضع هذه الاستراتيجية العالم الياباني (كارو ايشيكاوا)، عام (١٩١٥-١٩٨٩)، اذ يعد من الرواد اليابانيين في مجال الجودة، ولد في طوكيو وهو أكبر أبناء والده ايشيكاوا، في عام (١٩٣٩)، تخرج من جامعة طوكيو حامل شهادة الهندسة في الكيمياء التطبيقية، اذ كانت وظيفته الأولى هي ضابط وفني للبحرية في عام (١٩٣٩-١٩٤١)، ثم انتقل للعمل في شركة نيسان للوقود السائل حتى عام (١٩٤٧)، بعدها بدأ (إيشيكاوا) حياته المهنية كأستاذ في جامعة طوكيو، ثم قام برئاسة معهد موساشي للتكنولوجيا، في عام (١٩٧٨)، وفي عام (١٩٤٩)، انضم (إيشيكاوا) لاتحاد الياباني للعلماء والمهندسين (JUSE) مجموعة بحوث مكافحة الجودة، ومن اهم اعماله مخطط السبب والآخر" و "مخطط ايشيكاوا، هو أداة لتحليل مشكلة ما عن طريق تحديد الأسباب المحتملة بغرض إيجاد مجموعة من الحلول التكاملية.

#### • فوائد استراتيجية شريط الذكريات :

1. يظهر فيها التقويم النهائي بعيد كل البعد عن الروتين المعتاد.
2. أسلوب التسليم والالقاء في الدرس، يبعد الطالب من الرهبة في داخل الصدف، وتعزيز قدراته التعليمية.
3. يختلف تناول الاستراتيجية من مدرس لآخر بحسب طبيعة المادة التي تدرس ويمكن أن يوظف تلك الاستراتيجية في التمهيد، ويسند ذلك بالدروس السابقة للموضوع الثاني
4. يتم استذكار الطالب للمادة المدرستة من طريق إظهار ورقة فارغة من شريط الذكريات ومحاولتهم أن يكتبوا ما يتذكرون من معلومات على صور شرائح كاميرا.

( عطية، ٢٠١١ : ٢٠٠ )

#### خطوات الاستراتيجية:

1. اعداد المعلم مجموعة من البطاقات المصورة للتقويم على شكل فلم
2. تحتوي هذه البطاقات على مربعات فارغة مخصصة لكتابة فيها، وفي الوقت نفسه يقسم المعلم الطلاب إلى مجموعات صغيرة.
3. ومن ثم يطلب المعلم من الطلاب كتابة كل ما يتذكرون من معلومات ما تم تعليمهم في السابق.
4. ثم يمهل الطلاب لبرهة من الوقت حتى ينتهيوا من كتابة المعلومات
5. وبعد الانتهاء من ذلك يقوم المعلم بنتائج كل مجموعة، وفي ذلك يبعد المعلم الملل من الدرس عند الطلاب .(أميرو سعدي وأخرون، ٢٠١٩: ٣٥٨)

#### ثالثاً: لتفكير العميق :

إن نعمة التفكير هي إحدى النعم التي ميزنا الله بها عن سائر المخلوقات، ومن هذا المنظور فهي من أكثر المواضيع المعاصرة في عصرنا الحاضر. إلا أن الاعتماد على الكم المعرفي فقط لا يفيد في مواجهة التحديات العلمية والتكنولوجية الملقاة على عاتقنا، وبالتالي فهي حاجة ملحة للمجال التربوي؟؟ تعود جذور فكرة التفكير العميق إلى آراء ويليام جيمس وجون ديوي. ويذكر أن التفكير العميق هو التأمل الذاتي الوجداني الذي يتخلل عملية التفكير والتعلم، مما يساعد المتعلم على اكتساب معرفة أعمق وأكثر ديناميكية تناسب من ناحية بنية دماغ المتعلم ومن ناحية أخرى تزيد من قدرة المتعلم على التعلم، وأن التفكير العميق هو جوهر التعلم، كما جاء فيه. وقد أكد على ذلك فروبل في أوائل السبعينيات من القرن العشرين عندما أشار إلى أن الخبرة العميقية التي تنتجها الكفاءة الذاتية في التفكير تلعب دوراً مهماً في تفكير الفرد ووعيه بالخطوة التي يتبعها لحل مهمة التعلم، كما أنها تسهل عليه مراقبة وتعديل أو تغيير الخطوة التي يتبعها. وقد تم التأكيد على ذلك عندما لوحظ أنهم يصبحون أكثر انتباهاً.(حضرات ، ٢٠١٩: ٦٤-٦٥ )

أن التفكير العميق هو التفكير في التفكير، مضيفةً أن الوعي بالخطوات المستخدمة في العملية المعرفية هو أحد المكونات الرئيسية للتفكير ما وراء المعرفي. كما أبرزت أن عملية التقييم والتأمل الذاتي لما تم إنجازه هو عنصر مكمل لهذا النوع من التفكير.(العامدي ، ٢٠٠٩: ٢٨ )

ويؤكد مرزانو على أن التفكير العميق هو وعي المتعلم بطبيعة تفكيره أثناء أداء مهمة معينة. ويتضمن ما وراء المعرفة التخطيط المسبق والتنظيم أثناء أداء مهمة ما وتقدير أداء المتعلم عند الانتهاء من المهمة. (نوفل، ٢٠١٠: ٢٣٢)

#### • خصائص التفكير العميق :



1. الانتهاء إلى المعنى والدلالات وارتباطات المثيرات.
  2. يتطلب قدرة خاصة على التفكير العميق، بما في ذلك التمييز وإدراك التفاصيل التركيز الانتقائي.
  3. تحليل المشغلات وتخزينها وأرشفتها.
  4. قدرة عالية على الاحتفاظ بالمعاني واسترجاعها وتذكرها. (حضرات ، ٢٠١٩ : ٨٥)
  - **المبادئ الأساسية التي يقوم عليها التفكير العميق :** وهي كالتالي
    - 1 - مبدأ العملية : أي التأكيد على أنشطة التفكير وعملياته .
    - 3 - مبدأ الوجودانية : التفاعل بين المكونات المعرفية وما بعد المعرفية والوجودانية .
  - 4 - مبدأ الوظيفة : أن يكون المتعلم على وعي دائم باستعمال المهارات ووظيفتها .
  5. **مبدأ السياق :** تحتاج مهارات التفكير العميق إلى ممارسة بإنتظام مع توافر وقتٍ كافٍ وممارسة سياقات مناسبة .
  - 6 - **مبدأ التشخيص الذاتي :** أن يتعلم المتعلم كيفية التنظيم والتخيص والمراجعة لتعلمهم .
  - 7 - **مبدأ الإشراف :** التأكيد على العلاقات مع الآخرين بحيث يتحقق الإشراف على التعلم الذي تنظمه الذات . (رزوقي وأخرين ، ٢٠١٩ : ١٦٧ - ١٦٨ )
  - **مهارات التفكير العميق :**

**التفكير الديناميكي :** أي التفكير في المشكلة وهذا يعني أن المشاكل لا تعتبر ببساطة نتيجة لسلسلة من العوامل، بل نتيجة لعملية دورية مستمرة تظهر مع مرور الوقت.

**التفكير الحلقة المغلقة :** يعبر هذا التفكير عن مهارة استخدام نتائج تحليل الموقف في عملية متكاملة، أي فهم الطبيعة الدورية للنظام ، وهو مرتبt بدرجة كبيرة بالتفكير الديناميكي.

**التفكير الشمولي :** مهارة النظرية الشمولية للموقف أو المشكلة وهو يعني الرؤية الكلية للنظام، أي القدرة على الرؤية الشاملة للعلاقات التي تربط بين الأجزاء المكونة للنظام.

**التفكير التركيبى البنائى :** (مهارة التركيب ) : وهو يعني القدرة على تنظيم اجزاء النظام داخل إطار او بنية من العلاقات.

**التفكير العملي الإجرائى :** ينظر إلى بنية العلاقات: فهو قدرة الطالب على رؤية كيف تؤثر الأجزاء بعضها في بعض وليس مجرد الوقوف عند حد أن هذه الأجزاء تؤثر على بعضها بعض .

**التفكير العلمي :** (مهارات التفكير العلمي الشائعة ) .
  - **أهمية التفكير العميق :** وتبين أهمية التفكير العميق بالنقطتين وكالآتي :
    1. مساعدة المتعلمين على تنظيم السلوك الذاتي والوعي الذاتي من طريق مراقبتهم لأنفسهم بواسطة عملية التعلم .
    2. خلق الفرصة للاختيار بين استراتيجيات التعلم التي تضمن الوصول للفهم الكامل وإعادة استعمالها في مهام أخرى .
    3. زيادة التفاعل البناء مع المعرفة مما يساعد على تنمية التفكير الابداعي والتفكير الناقد عند المتعلمين
    4. تؤدي مهارات التفكير العميق إلى زيادة الدافعية لدى المتعلمين إذ إن المتعلم يتميز بثقة عالية بالنفس والدافعية الذاتية . (رزوقي وأخرين ، ٢٠١٩ : ٢٠٥- ٢٠٧ )
    5. يسهم التفكير العميق في زيادة وعي المتعلم لمستويات تفكيره وقدراته العقلية مع المواقف التعليمية المختلفة مما يساعد على تعديل أنماط تفكيره أي إن التفكير يصبح أكثر مرونةً مما يدفعه إلى الارتفاع بالتفكير والاستعمال الأفضل له أثناء عملية التعلم.
    6. يؤدي التفكير العميق دوراً مؤثراً في معالجة المعلومات وتحسين الذاكرة بطرق متنوعة اعتماداً على الجانب المتضمن في هذه العمليات . (العيسي ، ٢٠١٦ : ٥١ )
- ما تقدم تتضح أهمية تنمية مهارات التفكير العميق تساعده هذه المهارات في إعداد جيل من المفكرين المتعدين من خلال منحهم رؤية شاملة لنظام تفاعلات ديناميكي متراابط شبكي وهادف يمكن للطلاب من



تحميص وتحليل المعرفة وتميز العلاقات بسرعة ودقة، هذه المهارات تساعد على اعداد اجيال مسلحين بالتفكير العميق .

#### الدراسات سابقة :

##### • الدراسات المتعلقة باستراتيجية شريط الذكريات :

دراسة (حمادي ، 2022) : اجريت هذه الدراسة في العراق وهدفت الى معرفة اثر التدريس بشريط الذكريات في تحصيل مادة التعبير في المرحلة الابتدائية ، تكونت عينة البحث من (94) تلميذه ، اذ تمثلت المجموعة التجريبية وعدها ( 45 ) تلميذه ، واما المجموعة الضابطة وعدها ( 49 ) تلميذه ، وقد استعمل الباحث المنهج التجاري واستعمل تصميم المجموعتين المتكافئة ذات الاختبار البعدى واستغرقت الدراسة شهرين ، اذ تكونت اداة البحث من ( اختبار التحصيل مادة التعبير والذي اعده الباحث بنفسه). واستعمل(t-test) لعينتين مستقلتين ووسائل احصائية اخرى .

واظهرت نتائج الدراسة: تفوق اداء تلميذ المجموعة التجريبية الذين درسوا باستراتيجية شريط الذكريات على تلميذ المجموعة الضابطة الذين درسوا بالطريقة الاعتيادية في اختبار التحصيل مادة التعبير.

##### الدراسة المتعلقة بالتفكير العميق:

دراسة ( محمد، 2023) : اجريت هذه الدراسة في العراق و هدفت الى معرفة (فاعلية استراتيجية انتشار المبتكرات في تحصيل طلب الصف الأول متوسط في مادة الاجتماعيات وتنمية تفكيرهم العميق) ، تكونت عينة البحث من (60) طالب ، وقد استعمل الباحث المنهج التجاري و تصميم المجموعتين المتكافئة ذات الاختبار البعدى واستغرقت الدراسة فصلاً دراسياً كاملاً ، اذ تكونت اداة البحث من ( اختبار التفكير العميق)، واستعمل (t-test) لعينتين مستقلتين ووسائل احصائية اخرى ، واظهرت نتائج الدراسة: تفوق اداء طلاب المجموعة التجريبية الذين درسوا باستراتيجية شريط الذكريات على طلاب المجموعة الضابطة الذين درسوا بالطريقة الاعتيادية في اختبار التفكير العميق.

##### منهجية البحث وإجراءاته :

• التصميم التجاري للبحث : يتضمن المتغير المستقل (استراتيجية شريط الذكريات) و (الطريقة الاعتيادية) ، ومتغير التابع (التحصيل و التفكير العميق) ، لذا استعمل الباحث التصميم التجاري ذا الضبط الجزئي لمجموعتين متكافتين أحدهما تجريبية والأخرى ضابطة .

مجتمع البحث وعيته : يمثل مجتمع البحث الحالي جميع طلاب الصف الخامس الاعدادي في المدارس (الثانوية والاعدادية) النهارية الحكومية التابعة للمديرية العامة للتربية في محافظة القادسية (المركز) للعام الدراسي (2024 – 2025) ، التي لا يقل عدد شعب الصف الخامس الاعدادي فيها عن شعبتين ، أما عينة البحث فقد اختار الباحث (اعدادية الجواهري) في مركز محافظة القادسية بصورة عشوائية لإجراء بحثه ، وجد أنها تضم أربع شعب للصف الخامس الاعدادي (أ ، ب ، ج ، د) ، اختار الباحث شعبة (ج) بطريقة السحب العشوائي (طريقة القرعة) لتمثل المجموعة التجريبية وعدد طلابها (27) طالباً التي سيدرس طلابها على وفق (استراتيجية شريط الذكريات) ، وبالطريقة نفسها اختار الباحث عشوائياً شعبة (ب) لتمثل المجموعة الضابطة وعدد طلابها (26) طالباً التي سيدرس طلابها على وفق (الطريقة الاعتيادية).

• إجراءات الضبط: من أجل ضبط هذه العوامل قام الباحث بتقسيمها إلى:

1. المتغيرات المرتبطة بمجتمع البحث (**السلامة الداخلية للتصميم البحثي**): اجرى الباحث تكافؤ احصائياً بين المجموعتين التجريبية والضابطة في بعض المتغيرات التي تؤثر على نتائج التجربة ، وعلى الرغم من اختيار الباحث المجموعتين بأسلوب السحب العشوائي ، وبالرغم من أن طلاب عينة البحث من وسط اجتماعي واقتصادي متباين إلى حد كبير ويدرسون في مدرسة واحدة ، إلا أنه حرص على إجراء التكافؤ بالمتغيرات البحث وقد أظهرت النتائج كما في الجدول الآتي:

جدول (1): تكافؤ متغيرات البحث

المتغير	المجموعة	العدد	المتوسط الحسابي	الانحراف المعياري	درجة الحرية	القيمة الثانية	
						الجدولية	المحسوبة



معلومات السابقة	التجريبية	الصابطة	32	12.50	2.31	63	0.654	غير دالة احصائياً	2
التجريبية	الصابطة	33	12.15	1.97	63	0.312	1.31	غير دالة احصائياً	2
التجريبية	الصابطة	33	16.03	1.13	63	0.033	3.04	غير دالة احصائياً	2
التجريبية	الصابطة	32	19.16	3.23	63	19.18	3.23	غير دالة احصائياً	2

## 2. المتغيرات المرتبطة بالإجراءات التجريبية والمتغيرات الخارجية (السلامة الخارجية للتصميم البحثي)

قد تؤثر الإجراءات التجريبية على المتغير التابع، ولهذا قام الباحث ببعض الإجراءات التجريبية للحصول على درجة عالية من الصدق، وذلك من خلال:

1. اختيار أفراد العينة وتكافؤها: وبما أن أحد العوامل المؤثرة في نتائج الدراسة هو طريقة اختيار عينة الدراسة، فقد حاول الباحث تجنب هذا المتغير في نتائج الدراسة قدر الإمكان، وذلك من خلال إجراء التكافؤ الإحصائي بين المجموعتين في متغيرات هي: (المعلومات السابقة و اختبار التفكير العميق و اختبار ذكاء (اوستن)، وعلاوة على ذلك، تنتهي مجموعة الدراسة إلى نفس البيئة وبالتالي فهي متجانسة من الناحية الاجتماعية والثقافية والاقتصادية).

2. الحوادث المصاحبة: تتعرض بعض النتائج إلى حوادث طبيعية أو غير طبيعية في أثناء التجريب تتسبب في عرقلة سير التجربة، وتكون ذات أثر في المتغير التابع بجانب المتغير المستقل، ولم تتعرض تجربة البحث إلى أي حادث يعرقل سيرها لذا أمكن تفادي هذا العامل.

3. الاندثار التجريبي: لم يتعرض أفراد عينة التجربة إلى ترك أو انقطاع، ماعدا بعض حالات الغياب الفردية، وهي حالة طبيعية ومتساوية في مجموعة البحث.

4. العمليات المتعلقة بالنضج: لم يكن تأثير هذا العامل مهمًا وذلك لأن مدة التجربة كانت موحدة بين مجموعة البحث، إذ بدأت يوم الاثنين بتاريخ (2024/9/23) وانتهت يوم الخميس بتاريخ (2024/12/26)، ولما كانت هذه المدة قصيرة فلم يكن لهذه العمليات أثر في البحث الحالي.

• اعداد مستلزمات البحث : إن مستلزمات البحث من الأمور الأساسية التي يقوم عليها البحث والتي على وفقها يتم تنفيذ إجراءات البحث وتمثل هذه المستلزمات بـ : (المادة العلمية (المحتوى) : تم تحديد المادة العلمية التي يقوم الباحث بتدريسها لطلاب مجموعة البحث خلال مدة إجراء التجربة (الفصل الدراسي الأول) من العام الدراسي (2024 - 2025) م، إذ اعد الباحث (16) خطة للمجموعة التجريبية التي تدرس على وفق (استراتيجية شريط الذكريات) ومثلها للمجموعة الضابطة التي تدرس على وفق (الطريقة الاعتيادية).

### • اداتا البحث :

الاختبار التحصيلي: تم اعداد الاختبار التحصيلي وفق الخطوات الآتية :

تحديد الغرض من الاختبار التحصيلي : إن الغاية المتوازنة من الاختبار التحصيلي هو لقياس تحصيل طلاب الصف الخامس الاعدادي في مادة الكيمياء .

تحديد الاهداف السلوكية : بعد أن تم تحديد الغرض من الاختبار التحصيلي يتم تحديد الاهداف السلوكية لمعرفة مدى تحققها وقام الباحث بصياغة عدد من الاهداف السلوكية.

تحديد فقرات الاختبار : قام الباحث باعداد جدول مواصفات وخارطة اختبارية وعلى ضوء ذلك تم تحديد (30 فقرة ) اختبارية .



**فقرات الاختبار :** تم صياغة فقرات الاختبار التصيلي في ضوء ما تضمنته الخارطة الإختبارية ، واختار الباحث نوع الاختبار ( الاختيار من متعدد ) الذي يُعد من أفضل الإختبارات الموضوعية ، تألف الاختبار من (30) فقرة اختبارية ملحق (2)، توزّعت على مستويات بلوم المعرفية ( المعرفة ، الفهم ، التطبيق ، التحليل و التركيب و التقويم ) .

**تعليمات الاختبار :** تم صياغة التعليمات والتوجيهات الخاصة في كيفية الإجابة والمتمثلة بـ (اختيار بديل صحيح واحد للفرقة ، الإجابة على الفقرات جميعها ، المدة الزمنية للإجابة ، كتابة الاسم الثلاثي والصف والشعبة في المكان المخصص).

**تصحيح اجابات الاختبار :** تم وضع معياراً لتصحيح الإجابات ، إذ وضعت ( درجة واحدة لكل فقرة اختبارية صحيحة ) و( صفر للإجابة الخاطئة ، والفرقة المتروكة الذي لم يجب عليها الطالب ، والفرقة الذي وضع لها أكثر من اختيار ) وبالتالي فالدرجة النهائية العليا للاختبار التصيلي هي (30 درجة) والدرجة الدنيا ( صفر ) .

**صدق الاختبار :** تم التأكيد من الصدق الظاهري للاختبار وصدق المحتوى ، إذ اظهرت النتائج أن الصدق الظاهري حصل على نسبة اتفاق (80%) من قبل المحكمين والمختصين ، أما صدق المحتوى فقد ظهرت النتائج أن جميع فقرات الاختبار التصيلي دالة احصائياً ، لذا يُعد الاختبار التصيلي صادقاً في قياس مدى فهم واستيعاب طلاب الخامس الاعدادي مادة الكيمياء .

#### التطبيق الاستطلاعي للأختبار التصيلي : وبتضمن ما يأتي

► **التطبيق الاستطلاعي الأول :** تم تطبيق الاختبار التصيلي في مرحلته الاستطلاعية الاول على مجموعة من طلاب الصف الخامس الاعدادي من غير عينة البحث ، وكان عدد الطلاب (20) طالباً ، الغرض منه معرفة وضوح تعليمات وإرشادات الاختبار ومدى فهم ووضوح فقرات الإجابة للطلاب وحساب المدة الزمنية اللازمة للاختبار وهو (34) دقيقة.

► **التطبيق الاستطلاعي الثاني :** تم تطبيق الاختبار على عينة مكونة من (100) طالب في الصف الخامس الاعدادي من غير عينة البحث ملحق (4)، والغرض منه تحليل فقرات الاختبار التصيلي إحصائياً والمتمثلة بصعوبة الفقرة ، تمييز الفقرة ، فعالية البدائل الخاطئة .

**التحليل الاحصائي لفقرات الاختبار التصيلي :** تم تحليل فقرات الاختبار التصيلي وكما يلي :

► **صعبية الفقرة :** بإجراء التحليل الإحصائي لفقرات الاختبار التصيلي وجد أن معامل صعوبة فقراته يتراوح من (0,30 - 0,46) وبذلك تُعد فقرات الاختبار التصيلي جميعها مقبولة وصعوبتها مناسبة.

► **تمييز الفقرة :** من الصفات المهمة والواجب توفرها في فقرات الاختبار وهي خاصية التمييز وتعني أمكانية البنود أو الفقرات الكشف على الفروق الفردية للطلبة وتعد بنود الاختبار صالحة إذ كان معامل تمييز البنود هو (0,20) فما فوق ، وتتراوح قيمة معامل تمييز فقرات الاختبار التصيلي ما بين (0,44 - 0,81) وبذلك تعتبر فقرات الاختبار التصيلي ذات معامل تمييز جيد ومناسب .

جدول (2) معامل الصعوبة و معامل التمييز لفقرات الاختبار التصيلي

الفقرة	مجموع درجات المجموعة العليا	مجموع درجات المجموعة الدنيا	معامل صعوبة	معامل التمييز	الفقرة	مجموع درجات المجموعة العليا	مجموع درجات المجموعة الدنيا	معامل صعوبة	معامل التمييز	مجموع درجات المجموعة الدنيا
1	22	9	0.43	0.48	16	26	8	0.37	0.67	8
2	19	8	0.50	0.41	17	25	8	0.39	0.63	8
3	25	12	0.31	0.48	18	23	12	0.35	0.41	12
4	23	15	0.30	0.30	19	25	11	0.33	0.52	11
5	23	9	0.41	0.52	20	25	12	0.31	0.48	12



0.59	0.33	10	26	21	0.44	0.52	7	19	6
0.74	0.48	4	24	22	0.48	0.46	8	21	7
0.52	0.59	4	18	23	0.44	0.48	8	20	8
0.59	0.41	8	24	24	0.52	0.41	9	23	9
0.63	0.43	7	24	25	0.41	0.39	11	22	10
0.74	0.44	5	25	26	0.37	0.44	10	20	11
0.67	0.52	4	22	27	0.52	0.59	4	18	12
0.67	0.56	3	21	28	0.52	0.48	7	21	13
0.37	0.41	11	21	29	0.67	0.41	7	25	14
0.59	0.37	9	25	30	0.44	0.44	9	21	15

﴿فاعلية البدائل الخاطئة﴾ : أجرى الباحث تحليل إحصائيًّا ليجد فاعلية البدائل الخاطئة تتراوح ما بين (-0.63 - 0.04) ملحق (5) وأتضح من ذلك أنَّ بدائل فقرات الاختبار التحصيلي جميعها فعالة وبذلك تُعد جمعيها مناسبة.

#### ❖ ثبات الاختبار :

تم تطبيق معادلة كودر- ريتشاردسون وفقاً لدرجات الطلاب . بلغ معامل الثبات عند حسابه من خلال المعادلة (0.87) اذ يعد الاختبار جيد اذا كان معامل ثباته (60 ) فأكثر

جدول (3) حساب ثبات الاختبار التحصيلي باستعمال معادلة كيودر ريتشارد سون - 20

ترتيب الفقرة	النوع	القيمة	النوع	القيمة	ترتيب الفقرة	النوع	القيمة
16	س * ص	0.218	(س)	0.320	17	س * ص	0.202
17	س * ص	0.202	(س)	0.280	18	س * ص	0.210
18	س * ص	0.210	(س)	0.300	19	س * ص	0.182
19	س * ص	0.182	(س)	0.240	20	س * ص	0.192
20	س * ص	0.192	(س)	0.260	21	س * ص	0.210
21	س * ص	0.210	(س)	0.300	22	س * ص	0.249
22	س * ص	0.249	(س)	0.470	23	س * ص	0.246
23	س * ص	0.246	(س)	0.560	24	س * ص	0.224
24	س * ص	0.224	(س)	0.340	25	س * ص	0.224
25	س * ص	0.224	(س)	0.590	26	س * ص	0.242
26	س * ص	0.242	(س)	0.410	27	س * ص	0.245
27	س * ص	0.245	(س)	0.570	28	س * ص	0.250
28	س * ص	0.250	(س)	0.430	29	س * ص	0.245
29	س * ص	0.245	(س)	0.590	30	س * ص	0.221
30	س * ص	0.221	(س)	0.410			0.670
		0.228	(س)	0.350			0.660
		0.350	(س)	0.650			0.600
		0.650	(س)				0.490
			(س)				0.510
			(س)				0.400
			(س)				0.320
			(س)				0.380
			(س)				0.560
			(س)				0.620
			(س)				0.780
			(س)				0.800
			(س)				0.710
			(س)				0.590
			(س)				0.600
			(س)				0.680
			(س)				0.440
			(س)				0.290
			(س)				0.206
			(س)				0.236
			(س)				0.224
			(س)				0.246
			(س)				0.224
			(س)				0.242
			(س)				0.245
			(س)				0.250
			(س)				0.240
			(س)				0.224
			(س)				0.221
			(س)				0.224
			(س)				0.228
			(س)				0.370
			(س)				0.350
			(س)				0.320
			(س)				0.380
			(س)				0.440
			(س)				0.290
			(س)				0.206
			(س)				0.236
			(س)				0.224
			(س)				0.246
			(س)				0.224
			(س)				0.242
			(س)				0.245
			(س)				0.250
			(س)				0.240
			(س)				0.221
			(س)				0.224
			(س)				0.228
			(س)				0.370
			(س)				0.350
			(س)				0.320
			(س)				0.380
			(س)				0.440
			(س)				0.290
			(س)				0.206
			(س)				0.236
			(س)				0.224
			(س)				0.246
			(س)				0.224
			(س)				0.242
			(س)				0.245
			(س)				0.250
			(س)				0.240
			(س)				0.221
			(س)				0.224
			(س)				0.228
			(س)				0.370
			(س)				0.350
			(س)				0.320
			(س)				0.380
			(س)				0.440
			(س)				0.290
			(س)				0.206
			(س)				0.236
			(س)				0.224
			(س)				0.246
			(س)				0.224
			(س)				0.242
			(س)				0.245
			(س)				0.250
			(س)				0.240
			(س)				0.221
			(س)				0.224
			(س)				0.228
			(س)				0.370
			(س)				0.350
			(س)				0.320
			(س)				0.380
			(س)				0.440
			(س)				0.290
			(س)				0.206
			(س)				0.236
			(س)				0.224
			(س)				0.246
			(س)				0.224
			(س)				0.242
			(س)				0.245
			(س)				0.250
			(س)				0.240
			(س)				0.221
			(س)				0.224
			(س)				0.228
			(س)				0.370
			(س)				0.350
			(س)				0.320
			(س)				0.380
			(س)				0.440
			(س)				0.290
			(س)				0.206
			(س)				0.236
			(س)				0.224
			(س)				0.246
			(س)				0.224
			(س)				0.242
			(س)				0.245
			(س)				0.250
			(س)				0.240
			(س)				0.221
			(س)				0.224
			(س)				0.228
			(س)				0.370
			(س)				0.350
			(س)				0.320
			(س)				0.380
			(س)				0.440
			(س)				0.290
			(س)				0.206
			(س)				0.236
			(س)				0.224
			(س)				0.246
			(س)				0.224
			(س)				0.242
			(س)				0.245
			(س)				0.250
			(س)				0.240
			(س)				0.221
			(س)				0.224
			(س)				0.228
			(س)				0.370
			(س)				0.350
			(س)				0.320
			(س)				0.380
			(س)				0.440
			(س)				0.290
			(س)				0.206
			(س)				0.236
			(س)				0.224
			(س)				0.246
			(س)				0.224
			(س)				0.242
			(س)				0.245
			(س)				0.250
			(س)				0.240
			(س)				0.221
			(س)				0.224
			(س)				0.228
			(س)				0.370
			(س)				0.350
			(س)				0.320
			(س)				0.380
			(س)				0.440
			(س)				0.290
			(س)				0.206
			(س)				0.236
			(س)				0.224
			(س)				0.246
			(س)				0.224
			(س)				0.242
			(س)				0.245
			(س)				0.250
			(س)				0.240
			(س)				0.221
			(س)				0.224
			(س)				0.228
			(س)				0.370
			(س)				0.350
			(س)				0.320
			(س)				0.380
			(س)				0.440
			(س)				0.290



- اختبار التفكير العميق :** قام الباحث بإعداد اختبار التفكير العميق وفق الخطوات الآتية:
- **تحديد الهدف من الاختبار:** يهدف الاختبار إلى قياس التفكير العميق لدى طلاب الصف الخامس العلمي.
  - **بناء فقرات الاختبار:** بعد اطلاع الباحث على الأدبيات الخاصة بالتفكير بنحو عام والتفكير العميق بنحو خاص في مجالات ومراحل آخر مختلفة، واطلاعه على بعض المصادر والدراسات السابقة، أعدَّ فقرات الاختبار على وفق التفكير العميق وتم صياغة (20) فقرة ملحق (3).
  - **صياغة تعليمات الاختبار:** تم صياغة التعليمات الخاصة بالإجابة عن فقرات الاختبار بصورة واضحة للطلاب من أجل أن يتتجنب الأخطاء التي تؤثر على درجة الطالب وبيان الزمن المحدد للإجابة عن فقرات الاختبار وبعض الاحتياطات الواجب مراعاتها قبل الإجابة في ورقة الإجابة الملحقة بالاختبار.
  - **وضع تعليمات التصحيح:** قام الباحث بتصميم ورقة الإجابة النموذجية عن فقرات الاختبار للاعتماد عليها في تصحيح الاختبار، إذ يكون تصحيح الاختبار بإعطاء درجة (واحدة) للإجابة الصحيحة و(صفر) للإجابة الخاطئة أو المتردكة، وبهذا تراوحت درجة الإجابة الكلية (0-30) درجة.
  - **صدق الاختبار:** للتحقق من صدق الاختبار استعمل الباحث الصدق الظاهري للاختبار، إذ عرض الباحث الاختبار بصورةه الأولية على مجموعة من الخبراء والمحكمين في مجال طائق تدريس، للتأكد من صدق الفقرات وسلامتها وملائمتها لما وضعت لقياسه، وقد حصلت كل فقرة من فقرات الاختبار على نسبة (85%) فأكثر معياراً لصلاحية فقراته، ولذلك ابقيت فقرات الاختبار (20) فقرة.
  - **التطبيق الاستطلاعي لاختبار التفكير العميق :** تم تطبيق الاختبار استطلاعياً وكان بمرحلتين:
    - ✓ **التطبيق الاستطلاعي الأول للاختبار:** إن الغرض هو وضوح الفقرات وتعليمات الاختبار والزمن المستغرق للإجابة عن الاختبار، لذا طبق الباحث اختبار التفكير العميق على عينة استطلاعية أولية مكونة من (20) طالباً من الصف الخامس العلمي في مدرسة (اعدادية المركزية)، لغرض تحديد الزمن اللازم للإجابة عن الاختبار ومدى وضوح فقراته وتعليماته، وقد تم الاتفاق مع إدارة المدرسة على موعد الاختبار الذي أُجري يوم الأربعاء الموافق (2024/9/25)، ولحساب الزمن المستغرق للإجابة على فقرات الاختبار وكان زمن الاختبار (35) دقيقة.
    - ✓ **التطبيق الاستطلاعي الثاني:** لغرض استخراج الخصائص السايكومترية للاختبار طبق الباحث الاختبار مرة ثانية على عينة استطلاعية من طلاب الصف الخامس العلمي من مدرسة ( المتوسطة شهداء الاسلام للبنين) مكونة من (100) طالب وكان التطبيق يوم الخميس الموافق (2024/9/26)، وأشرف بنفسه على تطبيق الاختبار بالتعاون مع مدرس المادة في هذه المدرسة.
  - **تحديد الخصائص السايكومترية للإختبار:** قام الباحث بتصحيح إوراق طلب عينة الاستطلاعية البالغ عددهم (100) طالب ملحق (6)، وترتيبها تنازلياً من أعلى درجة كانت (19) وأدنى درجة كانت (4)، ومن أجل إجراء التحليلات الإحصائية الآتية:
  - ✓ **معامل صعوبة الفقرات:** وقد تم إيجاد معامل صعوبة كل فقرة من فقرات اختبار مهارات التفكير العميق باستخدام معادلة معامل الصعوبة، إذ اتضح أن معامل الصعوبة تتراوح قيمته بين (0.31 - 0.59)؛ وبذلك تعد فقرات الاختبار جميعها مقبولة ذات معامل صعوبة مقبول، إذا تعد فقرات الاختبار جيدة، إذ تراوح معامل صعوبتها بين (0.30 - 0.59).
  - ✓ **القوة التمييزية لفقرات الاختبار:** وقد تم حساب القوة التمييزية لكل فقرة من فقرات الاختبار باستخدام معادلة القوة التمييزية إذ اتضح إن القوة التمييزية للفقرات يتراوح بين (0.30 - 0.70) ، لذا تعد جميع الفقرات الاختبار مقبولة، إذ تعد فقرات الاختبار جيدة، إذا كان معامل تميزها (0,20) فأكثر
- جدول(4)معامل الصعوبة و معامل التمييز لفقرات الاختبار التفكير العميق**

الفقرة	الدليلا	المجموعة	معامل صعوبة	معامل التمييز	الدليلا	المجموعة	معامل صعوبة	معامل التمييز	الدليلا	معامل صعوبة	معامل التمييز
الدليلا	المعامل التمييز	المعامل صعوبة	الدليلا	المعامل التمييز	المعامل صعوبة	الدليلا	المعامل التمييز	المعامل صعوبة	الدليلا	المعامل التمييز	المعامل صعوبة



0.37	0.44	10	20	11	0.48	0.43	9	22	1
0.52	0.59	4	18	12	0.41	0.50	8	19	2
0.56	0.46	7	22	13	0.48	0.31	12	25	3
0.70	0.39	7	26	14	0.30	0.30	15	23	4
0.52	0.41	9	23	15	0.52	0.41	9	23	5
0.67	0.37	8	26	16	0.48	0.50	7	20	6
0.67	0.37	8	26	17	0.48	0.46	8	21	7
0.41	0.35	12	23	18	0.44	0.48	8	20	8
0.52	0.33	11	25	19	0.52	0.41	9	23	9
0.30	0.52	9	17	20	0.41	0.39	11	22	10

- ﴿فاعلية البدائل الخاطئة﴾ : أجرى الباحث تحليل إحصائيًّا ليجد فاعلية البدائل الخاطئة تتراوح ما بين (-0.52 - 0.04) ملحق (7) وأتضح من ذلك أنَّ بدائل فقرات الاختبار التفكير العميق جميعها فعالة وبذلك تُعد جمعيها مناسبة.
- ﴿ثبات الاختبار﴾: ولحساب ثبات الاختبار أعتمد الباحث معامل الثبات كودر- ريتشاردسون وفقاً لدرجات الطالب . بلغ معامل الثبات عند حسابه من خلال المعادلة (0.78) وبعد الاختبار ثابتًا، إذا كانت قيمة ثباته (0.70) فأكثر(علام، 2018: 76).

جدول (5) حساب ثبات الاختبار التفكير العميق باستعمال معادلة كيودر ريتشارد سون - 20

تسلسل الفقرة	س * ص	(ص)	(س)	تسلسل الفقرة	س * ص	(ص)	(س)	تسلسل الفقرة
11	0.218	0.320	0.680	1	0.206	0.290	0.710	0.206
12	0.250	0.510	0.490	2	0.248	0.460	0.540	0.248
13	0.240	0.400	0.600	3	0.250	0.520	0.480	0.250
14	0.221	0.330	0.670	4	0.210	0.300	0.700	0.210
15	0.224	0.340	0.660	5	0.228	0.350	0.650	0.228
16	0.218	0.320	0.680	6	0.218	0.320	0.680	0.218
17	0.202	0.280	0.720	7	0.250	0.480	0.520	0.250
18	0.210	0.300	0.700	8	0.238	0.390	0.610	0.238
19	0.177	0.230	0.770	9	0.218	0.320	0.680	0.218
20	0.188	0.250	0.750	10	0.197	0.270	0.730	0.197
0.78=(a)								

الوسائل الإحصائية : استعمل الباحث معادلة الاختبار الثاني ( $t$  - test) لعينتين مستقلتين لإجراء التكافؤ بين المجموعتين التجريبية والضابطة ، ومعادلة كيودر ريتشارد سون للثبات الاختبارين ، وبرناموج spss ، وبرنامج Microsoft2010 الاكسل (Excel)

#### عرض النتائج وتفسيرها

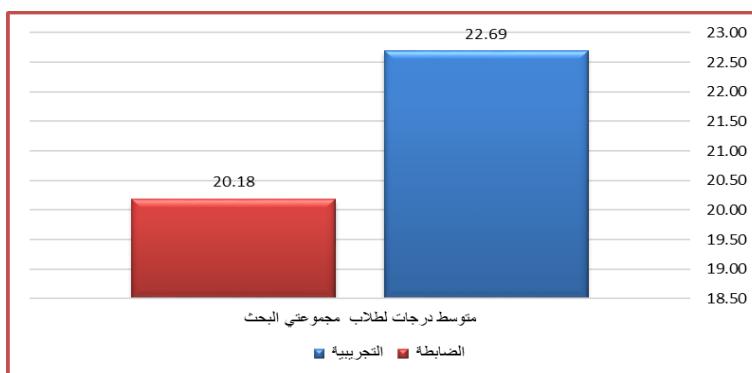
سيتم عرض نتائج البحث وفقاً لمتغيرات البحث وفرضياته كما يلي :

عرض النتائج المتعلقة بتحصيل مادة الكيمياء :



**جدول (6) نتائج اختبار t-test العينتين مستقلتين لمجموعتي البحث في درجة اختبار التحصيلي للمجموعتين**

الدالة الإحصائية عند مستوى 0,05	القيمة الثانية		درجة الحرية	انحراف المعياري	المتوسط الحسابي	عدد الطلاب	المجموعة	ت
	الجدولية	المحسوبة						
دالة	2	3.370	63	2.74	22.69	32	التجريبية	1
				3.23	20.18	33	الضابطة	2



يلحظ من جدول السابق تفوق طلاب المجموعة التجريبية على طلاب المجموعة الضابطة في الاختبار التحصيلي لذا يوجد فرق ذو دلالة إحصائية عند مستوى الدلالة(0.05) بين متوسط درجات طلاب المجموعة التجريبية الذين درسوا مادة الكيمياء على وفق إستراتيجية شريط الذكريات وبين متوسط درجات طلاب المجموعة الضابطة الذين درسوا المادة نفسها بالطريقة الإعتيادية في التحصيل ولصالح المجموعة التجريبية ويعزى هذا التفوق الى ماتوفره الاستراتيجية من تفاعل معرفي ووجوداني وربط المعلومات الجديدة بالخبرات السابقة ممايسهم في ترسیخ المفاهيم وتعزيز الفهم ويعزز من دافعية الطلبة نحو التعلم.

#### عرض النتائج المتعلقة بالتفكير العميق:

**جدول (7) نتائج اختبار t-test العينتين مستقلتين لمجموعتي البحث في درجة اختبار التفكير العميق للمجموعتين**

الدالة الإحصائية عند مستوى 0,05	القيمة الثانية		درجة الحرية	انحراف المعياري	المتوسط الحسابي	عدد الطلاب	المجموعة	ت
	الجدولية	المحسوبة						
دالة	2	3.279	63	1.47	9.09	32	التجريبية	1
				1.13	8.03	33	الضابطة	2





يلحظ من جدول السابق تفوق طلاب المجموعة الضابطة في الاختبار التحصيلي لذا يوجد فرق ذو دلالة إحصائية عند مستوى الدلالة(0.05) بين متوسط درجات طلاب المجموعة التجريبية الذين درسوا مادة الكيمياء على وفق إستراتيجية شريط الذكريات وبين متوسط درجات طلاب المجموعة الضابطة الذي درسوا المادة نفسها بالطريقة الإعتيادية في اختبار التفكير العميق ولصالح المجموعة التجريبية ويعزى هذا التفوق الى ان الاستراتيجية وفرت بيئة تعليمية تساعد على ربط المعرفة الجديدة بالخبرات السابقة مما يعزز من قدرات التحليل والتفسير والاستنتاج . كما ان هذا النوع من التعلم يشجع التأمل والتفكير في المعاني العميقه للمفاهيم ،وليس مجرد حفظها لأن الطريقة الاعتيادية ترکز غالبا على التقلين ، مما لا يتيح فرصا كافية لتنمية هذا النوع من التفكير.

#### الاستنتاجات :في ضوء نتائج البحث يمكن استخلاص النتائج الآتية :

اسهمت استراتيجية شريط الذكريات في زيادة التحصيل والتفكير العميق لدى طلاب الخامس العلمي.

**التصوصيات :** عقد دورات تدريبية لتدريب مدرسي الحاسوب للمراحل المختلفة على استعمال إستراتيجية شريط الذكريات في تدريس مادة الكيمياء وذلك لفاعليته في التحصيل الدراسي والتفكير العميق.

**المقررات :** استكمالاً للبحث الحالي يقترح الباحث اجراء الدراسة التالية:

فاعلية التدريس بإستراتيجية شريط الذكريات في تحصيل طلاب الصف الخامس العلمي وتفكيرهم العميق في مادة الفيزياء.

#### المصادر

1. ابو جادو صالح محمد (2007) علم النفس التربوي، ط (١) دار المسيرة، عمان، الأردن.
2. ابو هداف (٢٠٠٨): اثر اسلوب التعلم النشط على تحصيل طلابات الصف الرابع الاساسي لبعض المفاهيم العلمية في مادة العلوم وميلهن نحو العلوم بمحافظة غزة، رسالة ماجستير غير منشورة، الجامعة الازهر، غزة.
3. امبو سعدي، عبد الله بن خميس وآخرون (٢٠١٩) استراتيجيات المعلم للتدریس الفعال ط (١)، دار المسيرة، عمان، الأردن.
4. بكري، سهام عبد المنعم (٢٠١٥) : التعلم النشط، ط ١، دار، الكتب، القاهرة.
5. جبران، وحيد (٢٠٠٢): التعلم النشط الصفي كمركز تعلم حقيقي، منشورات مركز الاعلام والتنسيق، رام الله، فلسطين.
6. الخزرجي، سليم ابراهيم (٢٠١١): أساليب معاصرة في تدريس العلوم، ط ١، دار اسامه للنشر والتوزيع، عمان.
7. خضريرات محمد عبد الله (٢٠١٩) ، استراتيجيات التفكير العميق ، التفكير في التفكير طريقك للابداع في التدريس ، دار الكتاب الثقافي ، الاردن.
8. خطابية، عبدالله (٢٠٠٥): تعليم العلوم للجميع ،ط ١، دار السيرة للنشر والتوزيع، عمان.
9. الخليلي، خليل يوسف وآخرون (٢٠٠٤): تدريس العلوم في مراحل التعليم العام، ط ٢، دار القلم، دبي.
10. خيري، لمياء محمد أيمن (٢٠١٨): التعلم النشط ،ط ١، مؤسسة يسطرون للطباعة والنشر ، القاهرة.
11. دامخي ، ليلى (2020): مستوى جودة كتاب اللغة العربية المقرر على طلاب المرحلة اربع الابتدائي من وجهة مشرفي و معلمي المراحل، القاهرة، مصر.
12. الدبي، أيمن.(2006): تنمية الذكاء الأخلاقي لجيل المستقبل. مجلة الوطن، عمان، السنة الأولى، العدد الأول على شبكة الانترنت.
13. رزوقي ، رعد مهدي ونبيل رفيق محمود ، و ضميماء سالم داود ، (2019 ) ، التفكير وانماطه ٤ ، ط ١ ، دار الكتب العالمية ، بيروت ، لبنان .
14. الزبيدي، سلمان عاشور (٢٠١٢) اصول التربية ، ط (١) بغداد العراق.
15. الساعدي ، حسن حيال ورائد رمثان حسين التميمي (2020): الهوتاغوجيا في التعليم، دار الصادق الثقافية للطباعة والنشر والتوزيع ، بابل ، العراق.



16. العبيسي ، زكرياء فؤاد زكي ، (2016) ، أثر توظيف كتاب تفاعلي في تنمية المفاهيم ومهارات التفكير فوق المعرفي بمادة العلوم لدى طلابات الصف السابع الاساسي ، رسالة ماجستير غير منشورة ، الجامعة الاسلامية ، غزة .
17. سعادة، جودت وآخرون (2006): التعلم النشط بين النظرية والتطبيق، ط1، دار الشروق لنشر والتوزيع، عمان، الأردن.
18. سلامة، عادل ابو العز وآخرون (٢٠٠٩) طرائق التدريس العامة معالجة تطبيقية معاصرة، ط(1) دار الثقافة للنشر والتوزيع عمان الأردن.
19. شاهين، نجوى ودلال مخلص (٢٠٠٤): برنامج تدريسي لمعلمات العلوم على استخدام استراتيجيات التعلم النشط ،المؤتمر العلمي الرابع ،الابعاد الغائبة في منهاج العلوم العربي ،جامعة عين شمس ،كلية التربية.
20. عبد الباري، ماهر شعبان (٢٠١٠) استراتيجيات فهم المفروء وأسسها النظرية وتطبيقاتها العملية طا، دار المسيرة عمان – الأردن.
21. عطيه ، محسن علي (2018) : التعلم النشط استراتيجيات واساليب حديثة في التدريس ، ط1 ، دار الشروق، عمان
22. عطيه ، ابراهيم (٢٠٠٨):فعالية استراتيجية (K,LA,W) و(فكرة ، زوج ، شارك) في تدريس الرياضيات على تنمية التواصل والابداع الرياضي لدى طلاب المرحلة الابتدائية ،مجلة كلية التربية ،ع(١٨)، ص ٧٦-٨٠.
23. الغامدي ، عادل بن مشعل بن عزيز (2009): أهمية معايير الجودة الشاملة لمعلمي التربية الإسلامية في المرحلة الابتدائية من وجهة نظر المختصين، رسالة مقدمة لنيل شهادة الماجستير :جامعة أم القرى ، المملكة السعودية.
24. النرش ، هشام ابراهيم اسماعيل (2010) : نمذجة العلاقات السببية بين استراتيجيات التعلم المنظم ذاتياً وفاعلية الذات والتوجهات الدافعية الداخلية وقلق الاختبار والتحصيل الدراسي لدى عينة من الطلاب الجامعية ، مجلة دراسات تربوية واجتماعية ، المجلد(16) ، العدد (4) ، جامعة حلوان .
25. النرش ، هشام ابراهيم اسماعيل (2010): نمذجة العلاقات السببية بين الاستراتيجيات التعلم المنظم ذاتياً وفاعلية الذات والتوجهات الدافعية الداخلية الاختبار و التحصيل الدراسي لدى عينة من طلاب الجامعة، جامعة بور سعيد.
26. نوفل، محمد بكر (2010): تطبيقات عملية في تنمية التفكير باستخدام عادات العقل، ط2، دار الميسرة للنشر والتوزيع والطباعة، عمان.

### ملحق

#### ملحق (1) خطط التدريسية

أولاً

خطة تدريسية يومية للمجموعة التجريبية على وفق استراتيجية شريط الذكريات

المادة : علم الكيمياء

الصف: الخامس العلمي

الزمن: 45 دقيقة

الموضوع: الحديد

**الهدف الخاص:** اكساب الطالب المفاهيم والمعلومات العلمية عن الحديد وموقعه في الجدول الدوري واهم خاصاته وترتيبه الإلكتروني واعداد تاكسيده وخواصه الفيزيائية وتفاعلاته الكيميائية.

**الأغراض السلوكية:**

أولاً/المجال المعرفي: بعد نهاية الدرس يتوقع ان يكون الطالب قادرًا على ان:

يعرف الحديد

-1

يعدد اهم خامات الحديد

-2

يبين خواص الحديد.

-3

يميز بين الحديد والمعادن الأخرى.

-4

يفسر كيف يتكون صدأ الحديد.

-5



يوضح اثار صدأ الحديد على سطحه الخارجي.

يعمل عدم توقف صدأ الحديد عند السطح الخارجي.

يعطي رأيه في كيفية الوقاية من صدأ الحديد

يكتب معاذلة تكون صدأ الحديد

يتبعاً بالحالة التي سيكون عليها الانسان في حالة نقص الحديد في الجسم.

-6

-7

-8

-9

-10

**المجال الوجданى:** يتوقع من الطالب بعد نهاية الدرس ان يكون قادرًا على ان:

يقدر عظمة الخالق سبحانه وتعالى في خلقه الطبيعي واكتشاف الانسان لبعض اسرارها.

يتبع النقاة في حل مشكلة او ظاهرة على أساس مفهومها العلمي

يقدر أهمية تحديد مشكلة صدأ الحديد.

يشمن دور العلماء في مجال تحديد ومعالجة صدأ الحديد

-1

-2

-3

**المجال المهاري:** يتوقع من الطالب بعد نهاية الدرس ان يكون قادرًا على ان:

يرسم خارطة مفاهيمية لمشكلة صدأ الحديد واسبابه وتاثره.

يرسم مخططاً توضيحاً لأنواع تفاعلات الحديد وما ينتج من كل تفاعل.

**الوسائل التعليمية:**

بطاقات مصورة – بطاقات فارغة- السبوره البيضاء – الأقلام الملونة.

**سير الدرس (45 دقيقة)**

سيتم التدريس وفق استراتيجية شريط الذكريات وفق الخطوات الآتية:

**المقدمة: (5 دقائق)**

اعزائي الطلاب، في الدرس السابق تطرقنا الى موضوع العناصر الانتقالية في الجدول الدوري وتحديد موقعها وكذلك ترتيبها الإلكتروني وكيفية عملية فقدان الالكترون من الأوربيتال الأقل مستوى طاقة ثم الأعلى ولقد بينما ان فقدان يبدأ من ns ثم ينتقل الى d ويتم فقدانها الواحد تلو الآخر على ان لايزيد عدد الالكترونات عن خمسة الالكترونات في الأوربيتال.

ولذلك سوف تعطى العناصر الانتقالية اكثر من حالة تأكسد تبعاً للسبب الذي ذكرناه وكانت حالات التأكسد تتراوح بين (+2 ، +7)

وبنها لحالات التأكسد المختلفة سوف تختلف تفاعلات العناصر الانتقالية وقد بينما ذلك بتفاصيله في الدروس الماضية، واليوم سوف نأخذ انماذجاً لتلك العناصر لبيان موقعه وخواصه وتفاعله وكيفية تحضيره الا وهو عنصر الحديد Iron(Fe)

**العرض: (35 دقيقة)**

**التفصيل:** يعد الحديد من العناصر الانتقالية المهمة في الجدول الدوري وتكون أهميته تكون الفلز الثاني بعد الالمنيوم في العناصر الانتقالية والعنصر الرابع بعد الاوكسجين والسلیكون والالمنيوم من حيث نسبته في الكرة الأرضية.

**سؤال/ اين يوجد الحديد؟**

المدرس	اين يتواجد الحديد	ابن يقع الحديد في الجدول الدوري	ما هو الترتيب الإلكتروني للحديد	ما هي حالات تأكسد الحديد
الطالب	يوجد متحداً مع عناصر أخرى مكوناً خاماته المتعددة وهي الهيمانيت طالب اخر: والمغنتيت الذي يحيوي $\text{Fe}_3\text{O}_4$ وليمونيت الذي يحيوي $\text{FeOOH}$	يقع الحديد في الدورة الرابعة الزمرة الثامنة في الجدول الدوري	يكون ترتيبه بالشكل: $S\ 2S^2\ 2P^6\ 3S^2\ 3P^6\ 4S^2\ 3d^6$	يسبب كون الحديد عنصراً انتقالياً فان الكترونات التكافؤ تقع في الغلاف $d_{n-1}ns$ وان اكبر حالات تأكسده هو $2^{+}$ و $3^{+}$



ان عملية فقدان الكتروني لتكون الحديد الثنائي او فقدان ثلات الكترونات لتكون الحديد الثلاثي (III)	عملية فقدانه للاكترونات	ترتيبه الإلكتروني	ما قدمته بذكره صحيح	
--	-------------------------	-------------------	---------------------	--

## 2- التصور:

الدرس	من يكتب لنا العلاقة بين حالي التأكسد بالمعادلات الكيميائية	هل يمكنكم تصور نوع هذا التفاعل	في حياتك اليومية هل لاحظت وجود قشور حمراء على سطح الحديد	عبر عن هذا التفاعل بمعادلة كيميائية
الطالب			نعم عندما يتفاعل الحديد مع اوكسجين الهواء الرطب تكون طبقة بنية اللون تدعى الصدأ. طالب اخر نعم هي طبقة من اوكسيد الحديد المائي ولا يتوقف الصدأ عند السطح الخارجي لقطعة الحديد	$4\text{Fe} + 3\text{O}_2 + n\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + n\text{H}_2\text{O}$
الدرس	بارك الله فيك يا بني تفضل بالرجوع الى مكانك	احسن وكيف يكون ترتيبه الإلكتروني	ممتنز بارك الله بکما ويضيف ان الحديد لا يتفاعل في درجات الحرارة الاعتيادية مع الهواء الجاف ولا يتفاعل مع الماء الخالي من الهواء المذاب ولكنه يتفاعل باوكسجين الهواء الرطب (تغذية راجعة)	جيد جدا عزيزي وكما اسلفنا فان سبب تكون هذه الطبقة هو تعرض الحديد لاوكسجين الهواء الرطب (تغذية راجعة)

## 3- التذكر:

الدرس	كيف يمكن وقاية الحديد من الصدأ	ما الأفكار التي تقرها من وجهة نظرك لحماية الحديد من الصدأ	ما هي تفاعلات الحديد الأخرى	اذكر خواص الحديد
الطالب	عدم تعرض الحديد لأوكسجين الهواء الرطب، وتجفيف الأجزاء الحديدية بصورة جيدة وتخزينها في أماكن	- طلاء الحديد - دهن الاسطح بطبقة من الشحم - لف الحديد بالقصدير	طالب: يتأكسد الحديد عند التسخين الى درجات الحرارة العالية بوجود الهواء مكونا $\text{Fe}_3\text{O}_4$ ويسمى اوكسيد الحديد	لماع عندما يكون نقى طالب اخر: يتصف بجميع الصفات الخاصة بالفلزات كالصلادة والتوصيل



<p>الحراري والكهربائي وقابلية الطرق والسحب.</p> <p>قابل للتمنغط ودرجة انصهاره 1528 درجة غليانه 7.86 وكتافته 7.861C g/cm<sup>3</sup></p>	<p>المغناطيسي.</p> $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}$ <p>طالب اخر: تفاعل مع بخار الماء مكوناً أوكسيد المغناطيسي</p> <p>ومحرراً H<sub>2</sub></p> <p>طالب اخر: يتفاعل بيتفاعل مع الحواضن المختلفة مثل . HCl</p> <p>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></p>			<p>بعيدة عن الرطوبة</p>
<p>4- العرض التجاري : اشارت هذه الاستراتيجية أهمية الإعادة والتكرار فكثرة تردد المعلومات على الطالب والتطبيق العملي لها على الواقع يؤدي إلى بقائها في الذهن، وهنا يقوم رئيس كل مجموعة بعرض البطاقات بعدما ملئها على السبورة على شكل شريط ، ومن ثم قراءة المعلومات وتصحيحها اذا ورد فيها اجابات خاطئة وتذكيرهم ببعض المعلومات التي يمكن ان يكونوا قد نسوها/ وبهذا يكون مراجعة سريعة للدرس بوقت قياسي.</p>				
<p>ما هي حالات تأكسد الحديد</p>	<p>ما هو الترتيب الإلكتروني للحديد</p>	<p>اين يقع الحديد في الجدول الدوري</p>	<p>اين يتواجد الحديد</p>	
<p>بسبب كون الحديد عنصراً انتقالياً فان الكترونات التكافؤ تقع في الغلاف do (n-1)ns تأكسده هو 3<sup>+</sup> و 2<sup>+</sup> جيد واضيف اليكم ان عملية فقدان الكترونيين لتكوين الحديد الثنائي او فقدان ثلاثة الكترونات لتكوين الحديد الثلاثي (III)</p>	<p>يكون ترتيبه بالشكل: S 2S<sup>2</sup> 2P<sup>6</sup> 3S<sup>2</sup> 3P<sup>6</sup> 4S<sup>2</sup> 3d<sup>6</sup></p>	<p>يقع الحديد في الدورة الرابعة الزمرة الثامنة في الجدول الدوري</p>	<p>يوجد متحداً مع عناصر أخرى مكوناً خماماته المتعددة وهي الهيمانيات طالب اخر: والمغنتابات الذي يحوي Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> والليمونيت</p>	<p> الذي يحوي FeooH</p>
<p>عبر عن هذا التفاعل بمعادلة كيميائية</p>	<p>في حياتك اليومية هل لاحظت وجود قشور حمراء على سطح الحديد</p>	<p>هل يمكنكم تصور نوع هذا التفاعل</p>	<p>من منكم يكتب لنا</p>	<p>العلاقة بين حالي التأكسد بالمعادلات الكيميائية</p>
<p>4Fe + 3O<sub>2</sub> + nH<sub>2</sub>O → 2Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + nH<sub>2</sub>O</p> <p>جيد جداً عزيزي وكما اسلفنا فإن سبب تكون هذه الطبقة هو تعرض الحديد لاوكسجين الهواء الطلق (تغذية راجعة)</p>	<p>نعم عندما يتفاعل الحديد مع اوكسجين الهواء الطلق مكوناً طبقة بنية اللون تدعى الصدأ.</p> <p>طالب اخر نعم هي طبقة من اوكسيد الحديد المائي ولا يتوقف الصدأ عند السطح الخارجي لقطعة الحديد. ان الحديد لا يتفاعل في درجات الحرارة الاعتيادية مع الهواء</p>	<p>التفاعل هنا عكسي أي من الممكن ان يتآكسد الحديد الثنائي ويتحول الى ثلاثي بفقدانه الكترون، وكذلك من الممكن ان يختزل ايون الحديد الثلاثي الى ثانوي باكتسابه الكترون</p>		



	الجاف ولا يتفاعل مع الماء الخالي من الهواء المذاب ولكنه يتفاعل باوكسجين الهواء <b>الرطب (تغذية راجعة)</b>		
اذكر خواص الحديد	ما هي تفاعلات الحديد الأخرى	ما الأفكار التي تقرّرها من وجهة نظرك لحماية الحديد من الصدأ	كيف يمكن وقاية الحديد من الصدأ
طالب: فلز أبيض لامع عندما يكون نقىا طالب اخر: يتصرف بجميع الصفات الخاصة بالفلزات كالصلادة والتوصيل الحراري والكهربائي وقابلية الطرق والسحب. قابل للتمغط ودرجة انصهاره C 1528 ودرجة غليانه 2861C وكثافته 7.86 g/cm <sup>3</sup>	طالب: يتلاكسد الحديد عند التسخين الى درجات الحرارة العالية بوجود الهواء مكونا Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> ويسمى أوكسيد الحديد المغناطيسي.  3Fe+2O <sub>2</sub> → Fe <sub>3</sub> O طالب اخر: تفاعلاته مع بخار الماء مكونا أوكسيد H <sub>2</sub> المغناطيسي ومحررا H <sub>2</sub> طالب اخر: يتفاعل يتفاعل مع الحوامض المختلفة مثل HCl . H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> . يتفاعل مع الحوامض المركزية مثل H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> . المركز الساخن و HNO <sub>3</sub> مكونا املاح الحديد والماء ويتتصاعد غاز SO <sub>2</sub>	- طلاء الحديد - دهن الاسطح بطبقة من الشحم - لف الحديد بالقصدير	عدم تعرض الحديد لأوكسجين الهواء الرطب، وتجفيف الأجزاء الحديدية بصورة جيدة وتخزينها في أماكن بعيدة عن الرطوبة

التقويم (5 دقائق): لمعرفة مدى فهم الطالب لموضوع الدرس يقوم المدرس بعد الانتهاء من مراجعة شريط الذكريات من طرح الأسئلة الآتية:

س 1/ ماذا نقصد بمشكلة الحديد وأثاره؟

س 2/ ما هي أسباب مشكلة الصدأ والوقاية منها؟

س 3/ كيف تتعدد حالات تلاكسد الحديد؟

س 4/ ما هي أنواع تفاعلات الحديد؟

الواجب البيئي: حل أسئلة الفصل الخاصة بدرس اليوم الى ص 96

رسم مخطط توضيحي لمشكلة صدأ الحديد.

**مصادر المدرس والطالب:**

الدجيلي، عمار سهيل، أحلام علي محمود، خلود مهدي سالم، اكرم حنا إيليا، كريم عبد الحسين

الكناني(2012): دليل مدرس الكيمياء، ط 1، المديرية العامة للمناهج، وزارة التربية، بغداد

الكناني، كريم عبد الحسين، باسل إبراهيم الشوك(2018): الكيمياء الصف الخامس العلمي، ط 7، المديرية

العامة للمناهج ، وزارة التربية، بغداد



## ملحق (2) الاختبار التحصيلي في مادة الكيمياء مع التعليمات

**1- يتميز الطيف الذري الخطى من المستمر بأنه :**

- ا- ذو لون واحد
- ب- لا يحتوى مناطق منفصلة بين لون ولون
- ج- وجود مناطق منفصلة بين لون ولون
- د- ذو لوان متعددة

**2- عدد الكم الثانوى لذرة ( $Mn_{25}$ )**

1-

ب- صفر

3-

2-

**3- بحسب نظرية بور يدور الالكترون في مدار ثابت ونتيجة دورانه :**

- ا- يفقد طاقة
- ب- لا يبعث طاقة
- ج- يبعث طاقة
- د- لا يمتضط طاقة

**4- عند تقريب قطب باحث عن الشمال لمغناطيس الاشعة الكاثودية فان الخط المضيء يتقوس الى :**

- ا- الاعلى
- ب- اليسار
- ج- الاسفل
- د- اليمين

**5- تستشار الذرة في حالة :**

- ا- فقدان الطاقة بصورة اشعة كهرومغناطيسية
- ب- طاقة الذرة بالمستوى المستقر
- ج- يصبح مستوى الطاقة الكامنة في الذرة اعلى من المستوى المستقر
- د- انبعاث طاقة بصورة اشعة كهرومغناطيسية

**6- يبلغ مقدار سرعة الضوء :**

- ا-  $2 \times 10^{18}$
- ب-  $2 \times 10^8$
- ج-  $3 \times 10^{10}$
- د-  $3 \times 10^8$

**7- تعرف الكمات بانها مجموعة من الاشعة :**

- ا- الكهربائية
- ب- المغناطيسية
- ج- البارامغناطيسية
- د- الكهرومغناطيسية

**8- الاصرة التناسقية هي اصرة ( ) خاصة :**

- ا- تساهمية مستقطبة
- ب- هيدروجينية
- ج- تساهمية
- د- ايونية

9- رمز لويس لذرة (Ca<sub>20</sub>) :

- أ- Ca.
- ب- Ca:
- ج- Ca.
- د- Ca.

10- العناصر النبيلة هي العناصر التي ينتهي خلافها الاخير (عدا الهيليوم) بـ :

- أ- الكترونات
- ب- 6 الكترونات
- ج- 7 الكترونات
- د- 8 الكترونات

11- اي المركبات الآتية لا تنطبق عليها قاعدة الثمانية :

- أ- CH<sub>4</sub>
- ب- PCl<sub>5</sub>
- ج- KCl
- د- NaCl

12- يعود سبب التوصيل الكهربائي للفلزات الى :

- أ- الالفة الالكترونية العالية
- ب- حركة الالكترونات الحرية بين الذرات
- ج- كثافة الشحنة التي تتناسب مع عدد المدارات
- د- حركة الالكترونات الحرية بين الجزيئات

13- ان الاصارة التناسقية سكما تنشأ بين الكاربون من تداخل اوربيتالي :

- أ- d مع d
- ب- S مع S
- ج- d مع P
- د- d مع S

14- ما نوع الاصارة التي تنشأ بين الكاربون C والاوكسجين O علما ان الكهروسلبية للكاربون هي (2.5)

وللأوكسجين (3.5)؟

- أ-تساهمية قطبية
- ب- ايونية
- ج- هيدروجينية
- د- تنسقية

15- العنصر الذي يملك أعلى كهروسلبية هو :

- أ- البروم
- ب- اليود
- ج- الكلور
- د- الفلور

16- تأكسد الحديد في المركب : [Fe(CN)<sub>6</sub>]<sup>-3</sup>

- أ- -3
- ب- +3
- ج- +2
- د- -2



**17- رتب العناصر في الجدول الدوري الحديث بحسب :**

- ا- حجمها الذري
- ب- كتلتها الذرية
- ج- شحنتها الذرية
- د- عددها الذري

**18- ان سبب مشكلة صدأ الحديد يعود الى :**

- ا- الهواء
- ب- بخار الماء
- ج- الماء
- د- الماء والهواء

**19- ان اوكسيد الحديد الثنائي ( $Fe_2O_3$ ) هو من خامات :**

- ا- المغنتايت
- ب- الاهيماتايت
- ج- السدر ايت
- د- الليمونيت

**20- اللانثيدات هي من العناصر الانتقالية :**

- ا- الداخلية الاولى
- ب- الخارجية الاولى
- ج- الداخلية الثانية
- د- الخارجية الثانية

**21- في الدورة الواحدة :**

- ا- نقل الكهروسلبية بزيادة العدد الذري
- ب- تزداد الكهروسلبية بنقصان العدد الذري
- ج- نقل الكهروسلبية بنقصان العدد الذري
- د- تزداد الكهروسلبية بزيادة العدد الذري

**22- يفضل في صناعة الحديد صناعياً استخدام الغاز الطبيعي وذلك :**

- ا- لاستخدام فحم الكوك بنسبة قليلة
- ب- لانه ذو كلفة انشاء قليلة
- ج- عدم توفر اليد العاملة
- د- الحديد الناتج يحتوي على الكاربون

**23- يعود السبب في ان طاقة تأين النتروجين  $N_7$  اكبر من طاقة تأين الاوكسجين  $O_8$  الى :**

- ا- الغلاف الخارجي للنتروجين نصف مشبع
- ب- لانهما لا يقعان في نفس الزمرة
- ج- النتروجين عنصر لا فلزي
- د- العدد الذري للنتروجين اقل

**24- يدعى القانون الذي يتناسب فيه الضغط البخاري لاي مكون في محلول مثالي تناسباً طردياً مع الكسر المولي لذلك المكون بـ قانون :**

- ا- سرعة التفاعل
- ب- التخفيف
- ج- العام للغازات
- د- رؤلت



**25- امتصاص الحرارة في عملية ذوبان بعض المركبات الكيميائية يكون بسبب :**

- ا- تأثر جزيئات المذاب وجزيئات المذيب
- ب- عدم تأثر جزيئات المذاب وجزيئات المذيب
- ج- تساوي جزيئات المذاب مع جزيئات المذيب
- د- عدم تساوي جزيئات المذاب مع جزيئات المذيب

**26- ما يميز المحاليل المائية عن غير المائية هو :**

- ا- السائل كمذيب
- ب- الماء كمذاب
- ج- الماء كمذيب
- د- الغاز كمذيب

**27- يشير محلول الذي يحوي كمية أقل من المذاب بأنه محلول :**

- ا- مشبع
- ب- مخفف
- ج- فوق المشبع
- د- مركز

**28- ان سبب ذوبان مسحوق ملح الطعام بسرعة اكبر من بلورات الملح في الماء لانه :**

- ا- يمتلك مساحة سطحية اكبر
- ب- يزيد من التركيز المولاري للمحلول
- ج- يمتلك مساحة سطحية اكبر
- د- يرفع درجة حرارة محلول

**29- يعرف المزيج المتجالس للمواد بـ :**

- ا- محلول
- ب- العالق
- ج- الراسب
- د- المخلوط

**30- ينخفض الضغط البخاري للمحلول لوجود مذاب غير متطاير فيعمل على :**

- ا- زيادة عدد جزيئات المذاب
- ب- نقصان في عدد جزيئات المذيب
- ج- نقصان في عدد جزيئات المذاب
- د- زيادة في عدد جزيئات المذيب

### ملحق(3) اختبار التفكير العميق

#### فقرات الاختبار

١ - خرجت وزميلك في رحلة ما ، لكن صديقك يعاني من الم في قدمه ولا يستطيع المشي الا على عكاز ، ما المشكلات التي ستتعرضون لها ؟

- أ- عدم امكانية المشاركة بسباق الدراجات
- ب- التأخير وعدم اللحاق بالمجموعة
- ت- الغاء الرحلة والرجوع للبيت

٢ - في ظل جائحة كورونا والظروف التي يمر بها البلد ، حدد أفضل الخطط في الحفاظ على استمرار التعليم .

- أ- مشاهدة الفيديوهات التعليمية
- ب- التعليم الالكتروني
- ت- التعلم الذاتي

٣- بصفتك مدرس المستقبل ضع أول خطوة تقوم بها لتنفيذ درس ما .



- أ- القاء محاضرة توعوية  
 ب- تنفيذ الدرس  
 ت- التخطيط للدرس
- 4- احد الصعوبات التي تواجه التعليم الالكتروني في العراق .**
- أ- انقطاع الانترنت  
 ب- ضعف شبكة الانترنت  
 ت- لا يوجد برامج متخصصة
- 5 - امتحان صعب ومادة كثيرة كيف يمكنك تنظيم وقتك ؟**
- أ- اقوم بتخفيض المادة  
 ب- أبدأ بالأهم فالمهم  
 ت- أخذ فترة راحة لكل ساعتين قراءة
- 6 - لو أعطيت كتاباً ما ، ما اول ما تفعله للتعرف على مضمونه ؟**
- أ- عنوان الكتاب  
 ب- سؤال الآخرين عن كتاب  
 ت- قراءة المقدمة وملخص
- 7- ضع حلولاً بديلة لمشكلة التدخين .**
- أ- منع حكومي  
 ب- تدخل طبي  
 ت- المشاركة في نواد رياضية
- 8- تخيل عدم توافر الكتاب ، ما اهم المصادر التي ترجع اليها للتعلم ؟**
- أ- البحوث والدراسات  
 ب- خبرة الآخرين  
 ت- استخدام اترانيت
- 9- لو كنت مدير مدرسة ، ما الأمور التي تجعلها بؤرة اهتمامك ؟**
- أ- النظام مدرسة  
 ب- المستوى العلمي  
 ت- النظافة والالتزام بالزيري
- 10- عند شعورك بمشكلة ما تواجهك في الدراسة ، ما اول اجراء تفعله لحل هذه المشكلة ؟**
- أ- بذل جهد اضافي في الدراسة  
 ب- طلب مساعدة من استاذ المادة  
 ت- طلب مساعدة من اخي كبير
- 11 - علمت بالصدقة ان اخاك يتعاطى المخدرات حاولت نصحه بطريقة غير مباشرة لكنه لم يتعظ ماذا ستكون الخطوة باع ؟**
- أ- اخبر الأجهزة امنية مختصة في مكافحة المخدرات  
 ب- اخبر من هم أكبر مني سنا وخبرة بما يمر به أخي  
 ت- لا اعمل أي شيء
- 12 - هناك خطة لعمل المزيد من الجسور والانفاق في مدینتك للحد من الازدحام ولكن سوف يترتب على ذلك اغلاق العديد من الشوارع ، ما برأيك اهم الصعوبات التي ستترتب على ذلك ؟**
- أ- الازدحام المروري  
 ب- تأخر الناس عن عملهم  
 ت- شعور الناس بعدم الارتياح والانزعاج
- 13 - ضع الكلمات الاتية في قصة قصيرة لا تتجاوز 30 كلمة ( مكتبة ، جو مطر ، شارع ، متسول ، مساعدة ، ابتسامة ، كلب )**



- أ- شاهدت في شارع المكتبة متسولا يقرأ كتابا ،  
ب- وجهت له ابتسامة خفيفة ومضيت في طريقي  
ت- في طريقني الى المكتبة وكان الجو جميلا

**14- طالب معك في الكلية يروج اشاعات ضدك ، يجب عليك ان تفك في حل هذه المشكلة ، ما اهم الحلول التي ستبعها**

- أ- اقوم بمواجهته  
ب- أنصحه بأن لا يقوم بهذا العمل  
ت- اتجاهله

**15 - كيف تقوم نفسك عند الانتهاء من تعلم موضوع ما ؟**

- أ- عند اختباري بهذا العمل وانجح فيه  
ب- عندما أشعر باني امتلك معلومات كثيرة عنالموضوع الجديد  
ت- عندما يسألني أحدهم عنه وأجيب

**16- برأيك هل التعليم الإلكتروني يعتبر حلا في ظل جائحة كورونا ؟**

- أ- ممكن ان يكون حلا مؤقتا  
ب- قد يكون حلا لكن التعليم الحضوري أفضل  
ت- التعليم الإلكتروني أفضل من الغاء التعليم

**17 - ما رأيك بالتعليم الإلكتروني في العراق ؟**

- أ- جيد لكن التعليم الحضوري في المدارس أفضل  
ب- يفتقر الى التنظيم  
ت- جيد نوعا ما

**18 - ماذا يمكن ان يحدث لو توقف التعليم في العراق بسبب جائحة او حدث امني ؟**

- أ- سيرداد عدد الاميين في العراق  
ب- ستعم الفوضى  
ت- التعليم الإلكتروني

**19 - اقامت جامعتك حلقة نقاشية عن التغيرات البيئية واسبابها وكيفية علاجها الطلبة المرحلة الرابعة، فدار النقاش بين الطلبة عن هذه الظاهرة وأثرها على التغيرات البيئية فقد أوضحا ملتقى التغييرات البيئية أن مفهوم الاحتباس الحراري مفهوم واسع وبجاجة إلى مزيد من التفاصيل والتوضيح. وضح اهم مضار ظاهرة الاحتباس الحراري؟**

- أ- يؤثر على أجسامنا وعلى سطح الأرض من الأشعة الضارة التي تأتي من الشمس أو من الفضاء.  
ب- حدوث الزلازل وثوران البراكين

**20- يوجد في المدارس والجامعات طلاب وطالبات مهوسون بالتقليد الأعمى لأخر صراعات الموضة، إذ يقوم بعضهم بقص شعره بطريقة غريبة وغير مألوفة، وبعضهم يقوم باستعمال صبغات الشعر باللون مختلفة، ونجد منهم من يرتدي ملابس غريبة، فالبنات او الشاب يميل الى لبس ملابس ذات اشكال غريبة. وهذه الأمور تلقى عدم ارتياح عند الكثير من الناس. ما العنوان المناسب للفكرة التي تم عرضها ثم لخص النص بجملة؟**

- أ- الشباب والتقليد الأعمى  
ب- التطور الثقافي والحضاري  
ت- مواكبة العصر والتطور