



# العلوم

الاختبارات المركزية

النموذج  
المجاني

ثالث متوسط علوم الفصل الدراسي الثاني  
الاختبارات و التدريبات المحاكية للاختبارات المركزية و النهائية

١٤٤٧هـ

المعلم /

المدير /

المدرسة /

اسم الطالب /

نسخة الطالب

## خطة التطبيق

## الفصل السابع ----- ٧

- ٨----- الدرس الأول (اتحاد الذرات)
- ١٥----- الدرس الثاني (ارتباط العناصر)
- ٢٣----- اختبار شامل على الفصل السابع

## الفصل الثامن ----- ٢٨

- ٢٩----- الدرس الأول (الصيغ و المعادلات الكيميائية)
- ٣٧----- الدرس الثاني (سرعة التفاعلات الكيميائية)
- ٤٤----- اختبار شامل على الفصل الثامن

## الفصل التاسع ----- ٤٩

- ٥٠----- الدرس الأول (الحركة)
- ٥٧----- الدرس الثاني (التسارع)
- ٦٤----- الدرس الثالث (الزخم و التصادمات)
- ٧١----- اختبار شامل على الفصل التاسع

## الفصل العاشر ----- ٧٦

- ٧٧----- الدرس الأول (القانونان الأول و الثاني لنيوتن في الحركة)
- ٨٦----- الدرس الثاني (القانون الثالث لنيوتن في الحركة)
- ٩٣----- اختبار شامل على الفصل العاشر

## خطة التطبيق

## الفصل الحادي عشر ----- ٩٨

- ٩٩----- الدرس الأول (الكهرباء)
- ١٠٨----- الدرس الثاني (الدوائر الكهربائية)
- ١١٨----- اختبار شامل على الفصل الحادي عشر

## الفصل الثاني عشر ----- ١٢٣

- ١٢٤----- الدرس الأول (الخصائص العامة للمغناطيس)
- ١٣٠----- الدرس الثاني (الكهرومغناطيسية)
- ١٣٨----- اختبار شامل على الفصل الثاني عشر

١٤٣----- أهم المصطلحات الواردة في الكتاب المدرسي

١٤٧----- جميع أسئلة المصطلح الواردة في الكتاب المدرسي

١٥٠----- الاختبار الأول على الفصل الدراسي الثاني

١٥٥----- الاختبار الثاني على الفصل الدراسي الثاني

١٦٠----- الاختبار الثالث على الفصل الدراسي الثاني

## اتحاد الذرات

## أولاً : قاموس المصطلحات

المفهوم	التعريف
الذرة	هي أصغر جزء من العنصر يحتفظ بخصائصه.
السحابة الإلكترونية	الفراغ المحيط بالنواة والذي تتحرك فيه الإلكترونات.
مستويات الطاقة	المناطق المختلفة التي توجد فيها الإلكترونات.
القانون العام لسعة المستوى	عدد الإلكترونات = $2n^2$ (حيث تمثل "ن" رقم مستوى الطاقة) و يطبق على المستويات الأربع الأولى فقط.
الغازات النبيلة	عناصر المجموعة ١٨، ولها ثمانية إلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي (ما عدا الهيليوم)، وهي أكثر العناصر استقراراً.
الهالوجينات	هي عناصر المجموعة ١٧، وتحتاج إلى إلكترون واحد ليصل مستوى طاقتها الخارجي إلى حالة الاستقرار.
الفلزات القلوية	هي عائلة العناصر في المجموعة الأولى من الجدول الدوري، ولكل منها إلكترون واحد في مستوى الطاقة الخارجي.
التمثيل النقطي للإلكترونات	عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي.

## ١ حقيقة المادة والفراغ الذري

## حقيقة المادة والفراغ الذري



◀ قد تظنون أن المواد الصلبة (مثل الخشب والحديد) مصمتة تماماً، لكن الحقيقة المدهشة هي أن جميع المواد تحتوي غالباً على فراغات.

تحتوي على البروتونات والنيوترونات، وتمثل معظم كتلة الذرة.

مركز الذرة (النواة)

## حجم الذرة



◀ لتخيل حجمها، لو كانت النواة بحجم قطعة نقد معدنية، لكانت السحابة الإلكترونية حولها تمتد لمساحة تعادل ٢٠ ملعب كرة قدم

## بقية الذرة



◀ هو فراغ تتحرك فيه الإلكترونات (ذات الكتلة الصغيرة جداً) ويسمى هذا الفراغ بـ "السحابة الإلكترونية".

## ٢ حركة الإلكترونات



## حركة الإلكترونات (مقارنة مع الكواكب)

- ◀ لا تشبه حركة الإلكترونات دوران الكواكب حول الشمس لسببين رئيسيين:
  - أولهما : الكواكب ليس لها شحنة، بينما النواة موجبة والإلكترونات سالبة.
  - ثانيهما : الكواكب تتحرك في مدارات يمكن توقعها بدقة، بينما الإلكترونات تتحرك في "سحابة" ولا يمكن تحديد موقعها بدقة في أي وقت.
- ◀ لذا يستخدم العلماء نموذجاً رياضياً لتوقع مكان وجود الإلكترون.

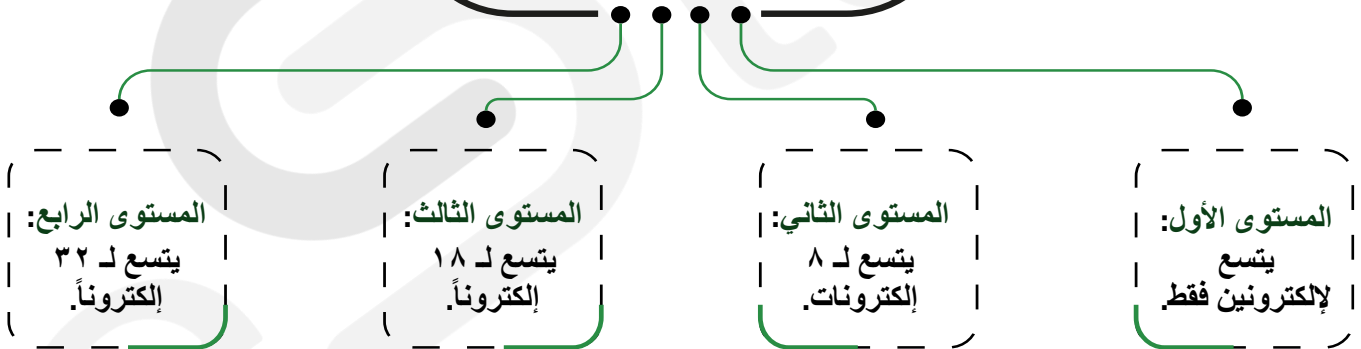
## ٣ مستويات الطاقة وترتيب الإلكترونات



## مستويات الطاقة وترتيب الإلكترونات

- ◀ تتواجد الإلكترونات في مناطق تسمى مستويات الطاقة، ولكل مستوى سعة محددة:

## مستويات الطاقة



## قاعدة مهمة



- ◀ كلما كان الإلكترون أقرب للنواة كانت طاقته أقل وقوة جذب النواة له أكبر (يصعب فصله). وكلما ابتعد عن النواة زادت طاقته وسهل فصله.

## ٤ الجدول الدوري واستقرار الذرات

هو عدد البروتونات ويساوي عدد الإلكترونات في الذرة المتعادلة. أي أنه إذا كان مثلاً العدد الذري لذرة عنصر الصوديوم Na هو ١١ فإن عدد البروتونات = ١١ و عدد الإلكترونات أيضاً = ١١

العدد الذري

## الاستقرار



◀ الذرة تكون مستقرة إذا كان مستوى طاقتها الخارجي مكتملاً (مثل الغازات النبيلة).

## ملاحظة بسيطة



◀ في الجدول الدوري، يزداد عدد الإلكترونات بمقدار واحد كلما انتقلنا من اليسار إلى اليمين في الدورة الواحدة.

## ٥ عائلات العناصر (المجموعات)

العناصر في العمود الواحد (المجموعة) تتشابه كيميائياً؛ لأن لها نفس عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي.

## عائلات العناصر (المجموعات)

الفلزات القلوية  
(المجموعة ١)

تمتلك إلكترونات واحداً في مستواها الخارجي، وتفقد بسهولة عند التفاعل. يزداد نشاطها كلما اتجهنا لأسفل (مثل السيزيوم أنشط من الصوديوم).

الهالوجينات  
(المجموعة ١٧)

نشطة جداً لأنها تحتاج إلكترونات واحداً فقط للاستقرار. الفلور هو الأنشط، ويقل النشاط كلما اتجهنا لأسفل المجموعة.

الغازات النبيلة  
(المجموعة ١٨)

مستقرة جداً لأن مستوى طاقتها الخارجي ممتلئ بـ ٨ إلكترونات (ما عدا الهيليوم ٢)، وتستخدم في الإضاءة واللوحات الإعلانية.

## ٦ التمثيل النقطي للإلكترونات

نستخدمه عندما نتحدث عن :

- ◀ لأن رسم الذرة كاملة يستغرق وقتاً، نستخدم التمثيل النقطي لتوضيح التفاعل الكيميائي. نكتب رمز العنصر محاطاً بنقاط تمثل عدد إلكترونات المستوى الخارجي فقط.
- ◀ توضع النقاط فرادى ثم تزوج حتى تكتمل الثمانية.

# على الدرس الأول

## ( اتحاد الذرات )

# اختبر نفسك

الدرجة

٨

مستويات عليا

تطبيق

فهم

أهم أسئلة الكتاب المدرسي



## السؤال الأول

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات المعطاة

أسئلة الاختيار من متعدد

١ تتكون الذرة المتعادلة من نواة موجبة تدور حولها إلكترونات:

- أ) موجبة  
ب) سالبة  
ج) متعادلة  
د) مترددة

٢ السعة القصوى من الإلكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة الثالث هي:

- أ) ٢ إلكترون  
ب) ٨ إلكترونات  
ج) ١٨ إلكترونات  
د) ٣٢ إلكترونات

٣ العلاقة الرياضية المستخدمة لحساب عدد الإلكترونات في مستويات الطاقة الأربعة الأولى حيث  $n =$  رقم المستوى هي :

- أ)  $2n^2$   
ب)  $n^2$   
ج)  $2n$   
د)  $n+2$

٤ العنصر الأكثر نشاطاً في مجموعة الهالوجينات هو:

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

٥ عناصر المجموعة ١٧ في الجدول الدوري تسمى:

- أ) الفلزات القلوية  
ب) الغازات النبيلة  
ج) الهالوجينات  
د) القلويات الأرضية

٦ تسمى عناصر المجموعة ١٨ التي تمتاز بأن مستواها الخارجي مكتمل:

- أ) الهالوجينات  
ب) الغازات النبيلة  
ج) الفلزات القلوية  
د) الفلزات الانتقالية

٧ يزداد نشاط الفلزات القلوية كلما اتجهنا في المجموعة:

- أ) إلى أسفل  
ب) إلى أعلى  
ج) لليمين  
د) لليسار

٨ رمز العنصر المحاط بنقاط تمثل عدد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي يسمى:

- أ) التوزيع الإلكتروني  
ب) السحابة الإلكترونية  
ج) التمثيل النقطي  
د) العدد الذري

الدرجة

٨

## السؤال الثاني

أجب عن الأسئلة التالية :  
ضع علامة (✓) بعد العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة غير الصحيحة :

- ١ جميع المواد حتى الصلبة منها كالحديد تحتوي غالباً على فراغات.
- ٢ يمكن للعلماء تحديد موقع الإلكترون حول النواة بدقة تامة في أي وقت.
- ٣ تتشابه حركة الإلكترونات حول النواة مع حركة الكواكب حول الشمس في إمكانية توقع مساراتها.
- ٤ يتسع مستوى الطاقة الأول لإلكترونين فقط.
- ٥ فصل الإلكترونات القريبة من النواة أسهل من فصل الإلكترونات البعيدة عنها.
- ٦ الغازات النبيلة هي أكثر العناصر استقراراً لأن مستوياتها الخارجية مكتملة.
- ٧ يقل نشاط الهالوجينات كلما اتجهنا إلى أسفل المجموعة.
- ٨ يمثل كل عمود في الجدول الدوري عائلة من العناصر تتشابه في خصائصها الكيميائية.

الدرجة

٣

## السؤال الثالث

الأسئلة المقالية :  
اكتب السبب العلمي المناسب لكل عبارة فيما يلي :

- ١ يعتبر عنصر النيون (من الغازات النبيلة) ذرة مستقرة وغير نشطة كيميائياً.  
.....
- ٢ الفلور أكثر نشاطاً من البروم (في مجموعة الهالوجينات).  
.....
- ٣ السيزيوم أكثر نشاطاً من الصوديوم (في الفلزات القلوية).  
.....

الدرجة

٦

السؤال  
الرابع

الأسئلة المقالية :

اكتب المصطلح العلمي الدال أمام كل عبارة فيما يلي :

(.....)

١ أصغر جزء من العنصر يحتفظ بخصائصه.

(.....)

٢ جسيمات سالبة الشحنة تدور حول النواة وتوجد في السحابة الإلكترونية.

(.....)

٣ عناصر المجموعة ١٧ التي تحتاج إلكترونات واحداً للوصول لحالة الاستقرار.

(.....)

٤ عائلة العناصر التي تمتلك إلكترونات واحداً في مستوى الطاقة الخارجي وتفاعلها شديد.

(.....)

٥ نموذج يرمز للعنصر محاطاً بنقاط تمثل إلكترونات المستوى الخارجي.

(.....)

٦ مناطق حول النواة تتسع لعدد محدد من الإلكترونات وتزداد طاقتها بالابتعاد عن النواة.

الدرجة

٢

السؤال  
الخامس

الأسئلة المتنوعة :

أجب عن الأسئلة الآتية :

١ إذا كان لعنصر ما ١٢ إلكترونات (الماغنسيوم)، استنتج عدد إلكترونات المستوى الخارجي، وهل تتوقع أن يكون من الفلزات القلوية؟

.....

٢ لماذا يستخدم العلماء التمثيل النقطي (إلكترونات المستوى الخارجي فقط) بدلاً من رسم الذرة كاملة عند دراسة التفاعلات؟

.....

الدرجة

٢

السؤال  
السادس

المقارنة

قارن بين كل مما يلي حسب الجدول المجاور :

وجه المقارنة	الكواكب (حول الشمس)	الإلكترونات (حول النواة)
تحديد المسار/الموقع	..... ..... .....	..... ..... .....

وجه المقارنة	الفلزات القلوية	الهالوجينات
النشاط داخل المجموعة	..... ..... .....	..... ..... .....

الدرجة

٣

صوب ما تحته خط في كل مما يلي :

أسئلة التصويب

السؤال  
السابع

(.....)

(.....)

(.....)

١ يتسع مستوى الطاقة الرابع لـ ١٨ إلكترونًا.

٢ عناصر المجموعة ١٨ تسمى الفلزات القلوية.

٣ شحنة نواة الذرة سالبة.

اكتب ما يجول بخاطرك

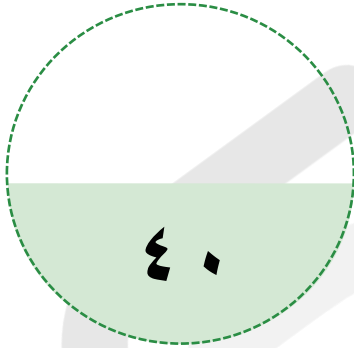


## اختبار شامل على الفصل السابع

### عزيزي الطالب

هذا هو الاختبار الشامل على الفصل السابع في مادة العلوم ، ويهدف إلى قياس مدى فهمك من خلال مجموعة من الأسئلة المتنوعة. برجاء قراءة الأسئلة جيداً والإجابة بدقة وهدوء.

الزمن / ساعتين



الدرجة النهائية

السؤال الأول الاختيار من متعدد

السؤال الثاني ضع علامة (✓) أو (X)

السؤال الثالث أسئلة الإكمال

السؤال الرابع اذكر السبب العلمي

السؤال الخامس اكتب المصطلح

السؤال السادس الأسئلة المتنوعة

السؤال السابع أسئلة المقارنة

السؤال الثامن أسئلة التصويب

اسم الطالب: ..... الفصل: .....

السؤال	الأول	الثاني	الثالث	الرابع	الخامس	السادس	السابع	الثامن
عدد الأسئلة	٩	٩	٥	٣	٧	٢	٢	٣
درجة السؤال	٩	٩	٥	٣	٧	٢	٢	٣
درجة الطالب								

## الاختبار الأول

الدرجة

٩

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات المعطاة

أسئلة الاختيار من متعدد

السؤال الأول

١ أي مما يلي يصف السحابة الإلكترونية؟

- أ) منطقة حول النواة  
ب) بروتونات  
ج) نيوترونات  
د) إلكترونات

٢ تسمى العناصر التي يكون مستوى طاقتها الخارجي مكتملاً بـ:

- أ) الفلزات الأرضية  
ب) الفلزات القلوية  
ج) الغازات النبيلة  
د) الهالوجينات

٣ يمثل الرمز في "التمثيل النقطي للإلكترونات" ما يلي:

- أ) منطقة حول النواة  
ب) نواة الذرة وبروتونات  
ج) نواة الذرة ونيوترونات  
د) نواة الذرة وإلكترونات المستويات الداخلية

٤ الرابطة التي تنشأ عندما تتشارك الذرات بالإلكترونات هي:

- أ) الرابطة الأيونية  
ب) الرابطة الفلزية  
ج) الرابطة التساهمية  
د) الرابطة القطبية

٥ ذرة فقدت أو اكتسبت إلكترونًا واحدًا أو أكثر تسمى:

- أ) أيون  
ب) بروتون  
ج) نيوترون  
د) ذرة مستقرة

٦ أي المجموعات التالية عناصرها مستقرة كيميائياً؟

- أ) المجموعة ١  
ب) المجموعة ١٧  
ج) المجموعة ١٨  
د) المجموعة ١٢

٧ يتكون جزيء الماء من ذرتي هيدروجين وذرة أكسجين واحدة، صيغته الكيميائية:

- أ)  $\text{HO}_2$   
ب)  $\text{H}_2\text{O}$   
ج)  $\text{O}_2\text{H}$   
د)  $\text{H}_2\text{O}_2$

٨ الرابطة التي تنشأ عن تجاذب كهربائي بين أيون موجب وأيون سالب هي:

- أ) الرابطة الأيونية  
ب) الرابطة التساهمية  
ج) الذرة  
د) الإلكترون

٩ أي الجزيئات التالية يحتوي على رابطة تساهمية قطبية؟

- ١ الماء (H<sub>2</sub>O)      ٢ الأوكسجين  
٣ النيتروجين      ٤ الصوديوم

الدرجة

٩

## السؤال الثاني

أجب عن الأسئلة التالية :  
ضع علامة (✓) بعد العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة غير الصحيحة :

- ١ يزداد عدد الإلكترونات عبر الدورة في الجدول الدوري كلما انتقلنا من اليسار إلى اليمين.
- ٢ يمكن أن يستوعب مستوى الطاقة الأول للذرة ثمانية إلكترونات كحد أقصى.
- ٣ الرابطة التساهمية القطبية تنشأ عن تشارك متساوٍ في الإلكترونات.
- ٤ تصبح الذرة مستقرة عندما يكون مستوى طاقتها الخارجي مكتملاً بالإلكترونات.
- ٥ الأيون الموجب هو ذرة فقدت إلكترونات أو أكثر.
- ٦ يمثل الرقم السفلي في الصيغة الكيميائية عدد ذرات العنصر في الجزيء.
- ٧ الرابطة في جزيء الهيدروجين (H<sub>2</sub>) هي رابطة تساهمية غير قطبية.
- ٨ تتكون الرابطة الأيونية غالباً بين ذرتي لافلز.
- ٩ التمثيل النقطي للنيون (Ne) الذي يقع في المجموعة ١٨ يحتوي على ٨ نقاط.

الدرجة

٥

## السؤال الثالث

أستلأ الإكمال :  
أكمل العبارات الآتية لتحصل على إجابة صحيحة:

- ١ تترتب الإلكترونات في الذرة ضمن مناطق تسمى.....
- ٢ القوة التي تربط ذرتين إحداهما مع الأخرى تسمى .....
- ٣ تسمى الذرة التي اكتسبت إلكترونات وتكونت عليها شحنة سالبة .....
- ٤ الجزيء الذي لا ينجذب للمجال المغناطيسي بسبب التشارك المتساوي يسمى جزيئاً .....
- ٥ يعبر عن نوع العناصر وعدد ذراتها في المركب بواسطة .....



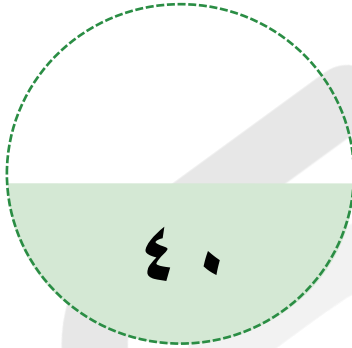
باقي المحتوى في الملزمة المدفوعة

## الاختبار الأول على الفصل الدراسي الثاني

### عزيزي الطالب

هذا هو الاختبار الأول على الفصل الدراسي الثاني في مادة العلوم ، ويهدف إلى قياس مدى فهمك من خلال مجموعة من الأسئلة المتنوعة. برجاء قراءة الأسئلة جيداً والإجابة بدقة وهدوء.

الزمن / ساعتين



الدرجة النهائية

الاختيار من متعدد

السؤال الأول

ضع علامة (✓) أو (X)

السؤال الثاني

أسئلة الإكمال

السؤال الثالث

اذكر السبب العلمي

السؤال الرابع

اكتب المصطلح

السؤال الخامس

الأسئلة المتنوعة

السؤال السادس

اسم الطالب: ..... الفصل: .....

السؤال	الأول	الثاني	الثالث	الرابع	الخامس	السادس
عدد الأسئلة	١٠	١٠	٥	٥	٥	٥
درجة السؤال	١٠	١٠	٥	٥	٥	٥
درجة الطالب						

## الاجتبار السابع

## أسئلة الاختيار من متعدد

## السؤال الأول

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات المعطاة

الدرجة

١٠

١ أي مما يلي يصف المادة التي لا تسمح بمرور التيار خلالها بسهولة؟

- أ) الموصل  
ب) العازل  
ج) شبه الموصل  
د) الفلز

٢ عندما يستخدم بخار الماء لتحريك التوربينات، يمثل ذلك قانون نيوتن:

- أ) الأول  
ب) الثاني  
ج) الثالث  
د) الجذب العام

٣ الرابطة التي تنشأ بين ذرات تميل لاكتساب الإلكترونات هي:

- أ) أيونية  
ب) تساهمية  
ج) فلزية  
د) هيدروجينية

٤ مادة تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي دون أن تستهلك:

- أ) المثبط  
ب) الناتج  
ج) المحفز  
د) المتفاعل

٥ ميل الجسم لمقاومة التغير في حالته الحركية يسمى:

- أ) الزخم  
ب) القصور الذاتي  
ج) التسارع  
د) القوة

٦ وحدة قياس الزخم هي:

- أ) م/ث  
ب) نيوتن  
ج) كجم.م/ث  
د) م/ث<sup>٢</sup>

٧ تسمى المجموعات الذرية التي تتفق أقطابها في الاتجاه نفسه بـ:

- أ) المناطق المغناطيسية  
ب) الأقطاب  
ج) الأسلاك  
د) الموصلات

٨ أي العناصر التالية مستقر كيميائياً؟

- أ) الصوديوم  
ب) الكلور  
ج) النيون  
د) الأكسجين

٩ القوة المحصلة المؤثرة في جسم يتحرك بسرعة ثابتة تساوي:

- أ) القوة الكبرى  
ب) الاحتكاك  
ج) صفراً  
د) الوزن

١٠ الجهاز الذي يحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة حركية هو:

- أ) المولد  
ب) المحول  
ج) المحرك  
د) الكشاف

الدرجة

١٠

### السؤال الثاني

أجب عن الأسئلة التالية :  
ضع علامة (✓) بعد العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة غير الصحيحة :

١ في تفاعل كيميائي، كتلة النواتج تساوي دائماً كتلة المتفاعلات.

٢ تزداد المقاومة الكهربائية للسلك بزيادة طوله.

٣ القوة المغناطيسية تكون أقل ما يمكن عند القطبين.

٤ الإزاحة هي طول المسار الفعلي الذي يسلكه الجسم.

٥ الإلكترونات في الرابطة التساهمية القطبية تنجذب بشكل غير متساوٍ.

٦ الاحتكاك السكوني دائماً أصغر من الاحتكاك الانزلاقي.

٧ الصدا الذي يظهر على الحديد مادة لها خصائص تختلف عن الحديد.

٨ التسارع يكون سالباً عندما تتراد سرعة الجسم.

٩ يمكن للمغناطيس أن يمتلك قطباً واحداً فقط عند كسر طرفيه.

١٠ الرمز (KWh) يدل على الطاقة الكهربائية المستهلكة.

الدرجة

٥

### السؤال الثالث

أكمل العبارات الآتية لتحصل على إجابة صحيحة:

أسئلة الإكمال :

١ تدفق الشحنات الكهربائية يسمى .....

٢ الحد الأدنى من الطاقة لبدء التفاعل الكيميائي يسمى .....



باقي المحتوى في الملزمة المدفوعة

## شروط استخدام الخدمة - منصة استعداد

- \* الاستخدام الشخصي فقط: الملف مخصص لك فقط ولا يجوز نشره أو إهداؤه للغير
- \* عدم المشاركة: يمنع مشاركة الملف مع أي معلم أو جهة أخرى
- \* أمانة ومسؤولية: الملف أمانة تتحملها وحدك أمام الله، نظرًا للجهود الكبيرة التي بذلها فريق العمل من دكاترة ومعلمين ومصممين
- \* الاستخدام التعليمي فقط: يحظر استخدامه لأي غرض تجاري ( دورات مدفوعة/إعادة بيع محتوى)
- \* حقوق الملكية الفكرية: جميع الحقوق محفوظة لمنصة استعداد، ويمنع الاقتباس أو التعديل أو إعادة الإخراج دون إذن
- \* إقرار بالموافقة: إتمام الشراء/التحميل يعد موافقة صريحة على جميع الشروط

للتواصل معنا



لشراء نسخة جديدة



بُحج الطالب المتميز  
في الاختبارات المركزية والنهائية  
بخصم خاص لفترة محدودة!



شروحات وتدرجات وأسئلة متنوعة تغطي  
دروس المنهج

نصوص فهم قرائي من المنهج و نصوص  
فهم قرائي خارجية (لغتي)

نموذج أسئلة للطلاب مع إجابات نموذجية  
للمعلمين و أولياء الأمور لتقييم الأداء بدقة

مجموعة من التمارين التطبيقية التي تغطي  
جميع مستويات التعلم

تصميم الاختبارات بما يتوافق مع المعايير  
الوطنية للمناهج الدراسية

إختبارات شاملة محاكية للاختبارات المركزية  
والنهائية تغطي جميع دروس المنهج

أسلوب لرصد الأداء في الأسئلة والاختبارات  
الشاملة.

أربعة نماذج : نموذج للمعلم/ة ،  
ونموذج للطالب/ة





استعد  
eStaed



# الاختبارات المركبة العلوم

رؤية VISION

2030

المملكة العربية السعودية  
KINGDOM OF SAUDI ARABIA