استعد
eStaed

رؤية VISION 2030
المملكة العربية السعودية
KINGDOM OF SAUDI ARABIA

العلوم

الاختبارات المركزية

النموذج المجاني

ثالث متوسط علوم الفصل الدراسي الثاني

الاختبارات و التدريبات المحاكية للاختبارات المركزية و النهائية

١٤٤٧هـ

المعلم /

المدير /

المدرسة /

نسخة المعلم

خطة التطبيق

الفصل السابع ---------- ٧

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

الفصل الثامن ---------- ٢٨

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

الفصل التاسع ---------- ٤٩

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

الفصل العاشر ---------- ٧٦

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

خطة التطبيق

الفصل الحادي عشر ---------- ٩٨

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

الفصل الثاني عشر ---------- ١٢٣

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

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

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

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

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

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

الفصل ٧
الدرس الأول

اتحاد الذرات

أولًا : 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 الالكترونات = ٢ن^{٢} (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.

مركز الذرة (النواة) تحتوي على البروتونات والنيوترونات، وتمثل معظم كتلة الذرة.

بقية الذرة

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

حجم الذرة

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

٢ حركة الإلكترونات

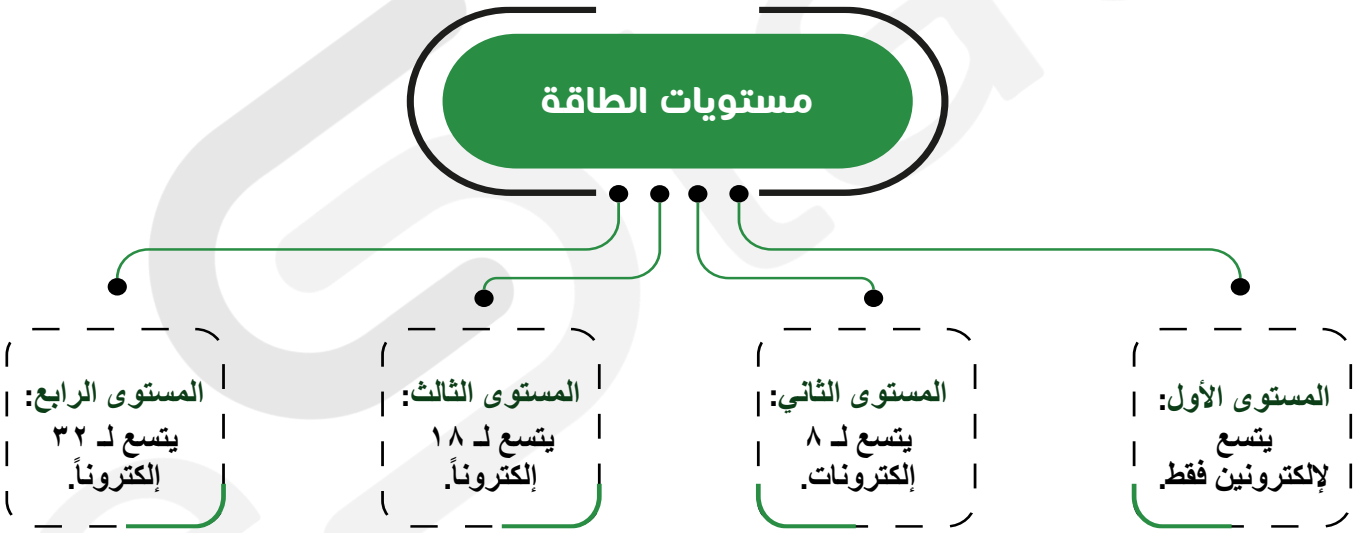
حركة الإلكترونات (مقارنة مع الكواكب)

- 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:



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

العدد الذري

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

ملاحظة بسيطة

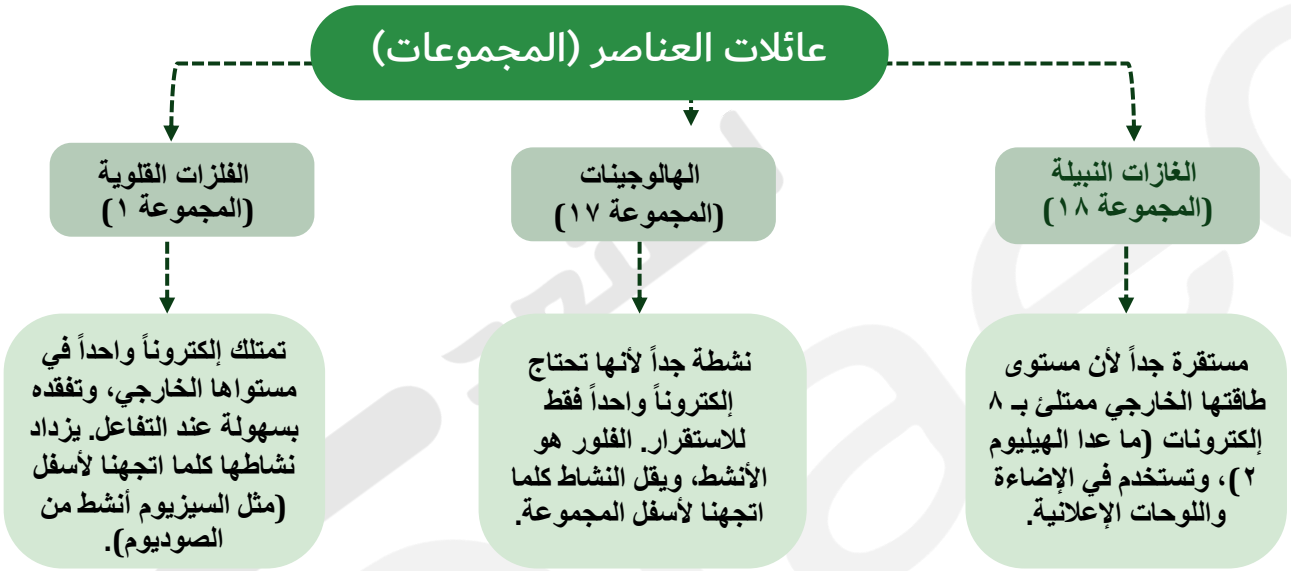
- في الجدول الدوري، يزداد عدد الإلكترونات بمقدار واحد كلما انتقلنا من اليسار إلى اليمين في الدورة الواحدة.

الاستقرار

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

٥ عائلات العناصر (المجموعات)

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



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 تزدوج حتى تكتمل الثمانية.

اختبر نفسك على الدرس الأول

(اتحاد الذرات)

الدرجة ـــ ٨

أهم أسئلة الكتاب المدرسي ◄ فهم ◄ تطبيق ◄ مستويات عليا

السؤال الأول أسئلة الاختيار من متعدد — اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات المعطاة

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 إلكتروناً ✓
د) ٣٢ إلكتروناً

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

أ) $٢ن^{٢}$ ✓
ب) $ن^{٢}$
ج) ٢ن
د) ن+٢

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

السؤال الثاني

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

الدرجة ٨

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 مستواها الخارجي مكتمل. (✓)
٧ يقل نشاط الهالوجينات كلما اتجهنا إلى أسفل المجموعة. (✓)
٨ يمثل كل عمود في الجدول الدوري عائلة من العناصر تتشابه في خصائصها الكيميائية. (✓)

السؤال الثالث

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

الدرجة ٣

١ يعتبر عنصر النيون (من الغازات النبيلة) ذرة مستقرة وغير نشطة كيميائياً.
لأن مستوى طاقته الخارجي مكتمل بثمانية إلكترونات.

٢ الفلور أكثر نشاطاً من البروم (في مجموعة الهالوجينات).
لأن مستوى طاقته الخارجي أقرب إلى النواة، فيكون اكتسابه للإلكترون أسهل.

٣ السيزيوم أكثر نشاطاً من الصوديوم (في الفلزات القلوية).
لأن مستوى الطاقة الخارجي للسيزيوم أبعد عن النواة، فتكون الطاقة اللازمة لفصل الإلكترون أقل (أسهل فقداً).

السؤال الرابع

الأسئلة المقالية : اكتب المصطلح العلمي الدال أمام كل عبارة فيما يلي :

الدرجة ٦

١. أصغر جزء من العنصر يحتفظ بخصائصه. (الذرة)
٢. جسيمات سالبة الشحنة تدور حول النواة وتوجد في السحابة الإلكترونية. (الإلكترونات)
٣. عناصر المجموعة ١٧ التي تحتاج إلكتروناً واحداً للوصول لحالة الاستقرار. (الهالوجينات)
٤. عائلة العناصر التي تمتلك إلكتروناً واحداً في مستوى الطاقة الخارجي وتفعالها شديد. (الفلزات القلوية)
٥. نموذج يرمز للعنصر محاطاً بنقاط تمثل إلكترونات المستوى الخارجي. (التمثيل النقطي للإلكترونات)
٦. مناطق حول النواة تتسع لعدد محدد من الإلكترونات وتزداد طاقتها بالابتعاد عن النواة. (مستويات الطاقة)

السؤال الخامس

الأسئلة المتنوعة : أجب عن الأسئلة الآتية :

الدرجة ٢

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

التوزيع: (٢، ٨، ٢). عدد إلكترونات الخارجي هو ٢. لا، ليس من الفلزات القلوية (لأن القلوية لها ١ إلكترون فقط).

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

لأن إلكترونات المستوى الخارجي هي التي تبين كيف يتفاعل العنصر وتحدد خصائصه الكيميائية، ولتوفير الوقت.

السؤال السادس

المقارنة قارن بين كل مما يلي حسب الجدول المجاور :

الدرجة ٢

وجه المقارنة	الكواكب (حول الشمس)	الإلكترونات (حول النواة)
تحديد المسار/الموقع	تتحرك في مدارات يمكن توقعها وتحديد مكانها بدقة.	تتحرك في سحابة ولا يمكن تحديد موقعها بدقة في أي وقت.

وجه المقارنة	الفلزات القلوية	الهالوجينات
النشاط داخل المجموعة	يزداد النشاط كلما اتجهنا لأسفل.	يقل النشاط كلما اتجهنا لأسفل.

السؤال السابع | **أسئلة التصويب** | صوب ما تحته خط في كل مما يلي : | الدرجة ٣

١ يتسع مستوى الطاقة الرابع لـ ١٨ إلكترونـاً. (٣٢ إلكترونـاً)

٢ عناصر المجموعة ١٨ تسمى الفلزات القلوية. (الغازات النبيلة)

٣ شحنة نواة الذرة سالبة. (موجبة)

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 جيدًا والإجابة بدقة وهدوء.

الزمن/ ساعتين

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

٤٠

الدرجة النهائية

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

السؤال الأول

أسئلة الاختيار من متعدد

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات المعطاة

الدرجة ٩

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 إلكتروناً واحداً 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) HO_2
ب) H_2O ✓
ج) O_2H
د) H_2O_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؟

أ) الماء (H_2O) ✓
ب) الأكسجين
ج) النيتروجين
د) الصوديوم

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية :

الدرجة ٩

ضع علامة (✓) بعد العبارة الصحيحة وعلامة (✗) 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 إلكتروناً أو أكثر. (✓)
٦ يمثل الرقم السفلي في الصيغة الكيميائية عدد ذرات العنصر في الجزيء. (✓)
٧ الرابطة في جزيء الهيدروجين (H_2) 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. (✓)

السؤال الثالث: أسئلة الإكمال :

الدرجة ٥

أكمل العبارات الآتية لتحصل على إجابة صحيحة:

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

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 جيدًا والإجابة بدقة وهدوء.

الزمن/ ساعتين

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

٤٠

الدرجة النهائية

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						

الاختبار السابع

السؤال الأول — أسئلة الاختيار من متعدد — 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^{٢}

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

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية :

ضع علامة (✓) بعد العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة غير الصحيحة :

الدرجة ١٠

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. (X)
٤ الإزاحة هي طول المسار الفعلي الذي يسلكه الجسم. (X)
٥ الإلكترونات في الرابطة التساهمية القطبية تنجذب بشكل غير متساوٍ. (✓)
٦ الاحتكاك السكوني دائماً أصغر من الاحتكاك الانزلاقي. (X)
٧ الصدأ الذي يظهر على الحديد مادة لها خصائص تختلف عن الحديد. (✓)
٨ التسارع يكون سالباً عندما تتزايد سرعة الجسم. (X)
٩ يمكن للمغناطيس أن يمتلك قطباً واحداً فقط عند كسر طرفيه. (X)
١٠ الرمز (KWh) يدل على الطاقة الكهربائية المستهلكة. (✓)

السؤال الثالث: أسئلة الإكمال :

أكمل العبارات الآتية لتحصل على إجابة صحيحة:

الدرجة ٥

١ تدفق الشحنات الكهربائية يسمى التيار الكهربائي
٢ الحد الأدنى من الطاقة لبدء التفاعل الكيميائي يسمى طاقة التنشيط

باقي المحتوى في الملزمة المدفوعة

شروط استخدام الخدمة - منصة استعد

* 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 استعد، ويمنع الاقتباس أو التعديل أو إعادة الإخراج دون إذن
* إقرار بالموافقة: إتمام الشراء/التحميل يعد موافقة صريحة على جميع الشروط

لشراء نسخة جديدة

للتواصل معنا

صُنعت بيد النخبة
لتصل إلى النخبة

استعد eStaed

بكج الطالب المتميز
في الاختبارات المركزية والنهائية

بخصم خاص لفترة محدودة!

- نصوص فهم قرائي من المنهج و نصوص فهم قرائي خارجية (لغتي)
- شروحات وتدريبات وأسئلة متنوعة تغطي دروس المنهج
- مجموعة من التمارين التطبيقية التي تغطي جميع مستويات التعلم
- نموذج أسئلة للطلاب مع إجابات نموذجية للمعلمين و أولياء الأمور لتقييم الأداء بدقة
- اختبارات شاملة محاكية للاختبارات المركزية والنهائية تغطي جميع دروس المنهج
- تصميم الاختبارات بما يتوافق مع المعايير الوطنية للمناهج الدراسية
- أربعة نماذج : نموذج للمعلم/ة ، ونموذج للطالب/ة
- أسلوب لرصد الأداء في الأسئلة والاختبارات الشاملة.

اطلب نسختك الآن

www.estaed.com

استعد
eStaed

الاختبارات المركزية

العلوم

رؤية VISION 2030
المملكة العربية السعودية
KINGDOM OF SAUDI ARABIA