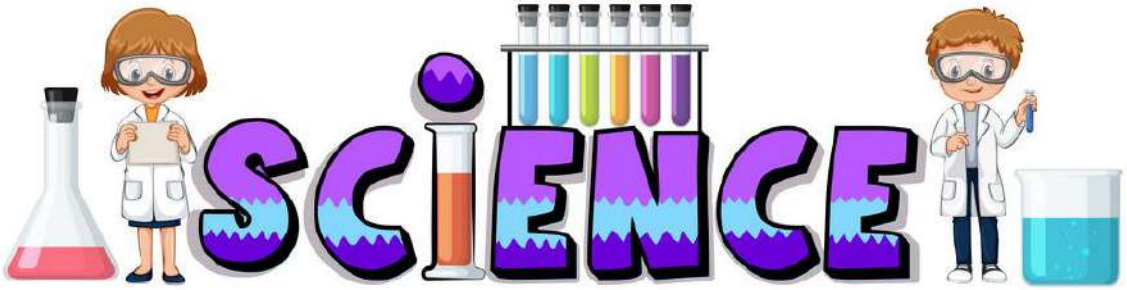
منتدى مركز الإيمان التعليمي

الاختبار الثاني لمادّة العلوم
الصف السادس

إعداد المعلّمة : براءة طارق اللّحاوية



Baraa Tariq

المعلمة براءة طارق اللحاوية

➢ **السؤال الأول** : ضع المفهوم المناسب في الفراغ : (3 علامات)

- (.....) : ترتيب للعناصر في مربعات يتكون من صفوف أفقيّة تسمّى الدّورات وأعمدة رأسيّة تسمّى المجموعات ، ويحتوي كل مربّع على معلومات عن العنصر.
- (.....) : قابلية العنصر لتمرير تيار كهربائي في دارة كهربائية مغلقة .
- (.....) : يتكوّن من اتّحاد ذرتين أو اكثر من النوع نفسه أو من أنواع ذرات مختلفة بمشاركة الإلكترونات .

➢ **السؤال الثاني** : فسّر ما يلي : (علامتان)

أ) سمي الجدول الدوري بهذا الاسم .

ب) يُستخدم كل من السيليكون (Si) والجرمانيوم (Ge) في صناعة الأجهزة الإلكترونيّة.

➢ **السؤال الثالث** : (3 علامات)

عدّد أنواع الجسيمات في الذرّة ، واذكر شحنة كل منها .

➢ **السؤال الرابع :**

قارن من خلال الجدول الآتي بين الفلزات واللّافلزات : (4 علامات)

من حيث :	الفلزات	اللافلزات
التوصيل الحراري		
التوصيل الكهربائي		
قابلية الطرق		
الحالة الفيزيائية		

➢ **السؤال الخامس :**

تأمّل الشكل الآتي ، ثمّ حدّد اسم العنصر والخاصيّة المناسبة لكل من الاستخدامات في الصور الآتية . (4 علامات)

الصّورَةُ	اسْمُ الْعُنْصُرِ	الْخاصِّيَّةُ/ الْخَصائِصُ

➢ **السؤال السادس :** (4 علامات)

اختر رمز الإجابة الصحيحة لكل ممّا يلي :

- **يتشابه كل من الماس والغرافيت في :**

أ) ترتيب الذرّات . ب) نوع الذرّات . ج) الاستخدام . د) الخصائص .

- **عنصر يستخدم في بناء الجسور لصلابته وقوّته :**

أ) الذّهب . ب) الفضّة . ج) الحديد . د) الألمنيوم .

- **المادّة الّتي تعدّ مثالًا لجزيء :**

أ) H_2 ب) Al ج) Fe د) Au

- **فلز له الرّمز الكيميائي Cu :**

أ) الكربون . ب) النحاس. ج) الكبريت . د) السيليكون .

Baraa Tariq

المعلمة براءة طارق اللحاوية

الإجابات

➢ **السؤال الأول** : ضع المفهوم المناسب في الفراغ : (3 علامات)

- (الجدول الدوري .....) : ترتيب للعناصر في مربعات يتكون من صفوف أفقيّة تسمّى الدّورات وأعمدة رأسيّة تسمّى المجموعات ، ويحتوي كل مربّع على معلومات عن العنصر.
- (التوصيل الكهربائي .....) : قابلية العنصر لتمرير تيار كهربائي في دارة كهربائية مغلقة .
- (الجزيء .....) : يتكوّن من اتّحاد ذرتين أو اكثر من النوع نفسه أو من أنواع ذرات مختلفة بمشاركة الإلكترونات .

➢ **السؤال الثاني** : فسّر ما يلي : (علامتان)

أ) سمي الجدول الدوري بهذا الاسم . بسبب تكرار الخصائص (الفيزيائيّة والكيميائيّة) بشكل دوري في الدورة الواحدة .

ب) يُستخدم كل من السيليكون (Si) والجرمانيوم (Ge) في صناعة الأجهزة الإلكترونيّة.

لأنّهما يمتازان بقابليتهما على التوصيل الكهربائي في درجات حرارة محدّدة .

➢ **السؤال الثالث** : (3 علامات)

عدّد أنواع الجسيمات في الذرّة ، واذكر شحنة كل منها .

1) البروتونات : موجبة الشحنة . 2) النيوترونات : متعادلة الشحنة . 3) الإلكترونات : سالبة الشحنة .

➢ **السؤال الرابع :**

قارن من خلال الجدول الآتي بين الفلزات واللّافلزات : (4 علامات)

من حيث :	الفلزات	اللافلزات
التوصيل الحراري	جيدة التوصيل للحرارة	رديئة التوصيل للحرارة
التوصيل الكهربائي	جيدة التوصيل للكهرباء	رديئة التوصيل للكهرباء عدا الكربون
قابلية الطرق	قابلة للطرق	غير قابلة للطرق
الحالة الفيزيائية	جميعها صلبة عدا الزئبق	غالبيتها في الحالة الغازية وبعضها صلب والبعض سائل

➢ **السؤال الخامس :**

تأمّل الشكل الآتي ، ثمّ حدّد اسم العنصر والخاصيّة المناسبة لكل من الاستخدامات في الصور الآتية . (4 علامات)

الصّورَةُ	اسْمُ الْعُنْصُرِ	الْخاصِّيَّةُ/ الْخَصائِصُ
	النحاس	موصل جيد للكهرباء/ قابل للسحب إلى أسلاك
	الألمنيوم	قابل للطرق إلى صفائح

➢ **السؤال السادس :** (4 علامات)

اختر رمز الإجابة الصحيحة لكل ممّا يلي :

- يتشابه كل من الماس والغرافيت في :

أ) ترتيب الذرّات . ب) نوع الذرّات . ج) الاستخدام . د) الخصائص .

- عنصر يستخدم في بناء الجسور لصلابته وقوّته :

أ) الذّهب . ب) الفضّة . ج) الحديد . د) الألمنيوم .

- المادّة الّتي تعدّ مثالًا لجزيء :

أ) H_2 ب) Al ج) Fe د) Au

- فلز له الرّمز الكيميائي Cu :

أ) الكربون . ب) النحاس. ج) الفضة . د) السيليكون .

Baraa Tariq

المعلمة براءة طارق اللحاوية