



الصف التاسع

# كيمياء

امتحان الشهر الأول



**السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:**

(1) أحد الفلزات الآتية لا يتفاعل مع الماء:

- أ- الحديد      ب- المغنيسيوم      ج- الصوديوم      د- البوتاسيوم

(2) تتكون سبيكة الفولاذ من:

- أ- حديد وكروم      ب- حديد ونيكل      ج- حديد وكربون      د- حديد وخارصين

(3) الفلز الأقل نشاطًا من بين الفلزات الآتية هو:

- أ- Al      ب- Zn      ج- Pb      د- Cu

(4) الفلز الذي لا يمكنه أن يحل محل الخارصين Zn في مركب كبريتات الخارصين  $ZnSO_4$ :

- أ- Mg      ب- Fe      ج- Al      د- Li

(5) أحد الفلزات الآتية أقل نشاطًا من الهيدروجين:

- أ- Zn      ب- Pb      ج- Cu      د- Fe

(6) يتكون صدأ الحديد بوجود:

- أ- الماء فقط      ب- الأكسجين فقط      ج- حمض HCl      د- الماء والأكسجين

**السؤال الثاني: عرّف المصطلحات التالية:**

1- تفاعل الإحلال: .....

2- سلسلة النشاط الكيميائي: .....

**السؤال الثالث: فسر ما يلي:**

1- تصنع الحلبي من الذهب والفضة:

.....

2- يحفظ فلز الصوديوم في الكيروسين:

.....

السؤال الرابع: ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (×) أمام العبارة الخاطئة:

- 1- يتفاعل فلز النحاس مع الأكسجين لكنه لا يتفاعل مع الماء ( )
- 2- فلز الصوديوم يكون أكثر نشاطًا في تفاعله مع الماء من فلز البوتاسيوم ( )
- 3- الغاز الناتج من تفاعل الفلز مع الماء هو غاز النيتروجين ( )
- 4- الجلفنة هي عملية تغطية الحديد بطبقة من فلز آخر أنشط من الحديد مثل الخارصين ( )

السؤال الخامس: اكتب معادلة كيميائية موزونة تمثل تفاعل:

1- فلز الصوديوم مع الأكسجين

2- فلز الألمنيوم مع حمض الهيدروكلوريك

3- فلز الكالسيوم مع محلول كبريتات الخارصين  $ZnSO_4$

السؤال الخامس: أكمل المعادلات الآتية ووازنها إن كانت ممكنة الحدوث:



انتهت الأسئلة

منصة أساس التعليمية

## إجابات الأسئلة

**السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:**

(1) أحد الفلزات الآتية لا يتفاعل مع الماء:

أ- الحديد      ب- المغنيسيوم      ج- الصوديوم      د- البوتاسيوم

(2) تتكون سبيكة الفولاذ من:

أ- حديد وكروم      ب- حديد ونيكل      ج- حديد وكربون      د- حديد وخارصين

(3) الفلز الأقل نشاطًا من بين الفلزات الآتية هو:

أ- Al      ب- Zn      ج- Pb      د- Cu

(4) الفلز الذي لا يمكنه أن يحل محل الخارصين Zn في مركب كبريتات الخارصين  $ZnSO_4$ :

أ- Mg      ب- Fe      ج- Al      د- Li

(5) أحد الفلزات الآتية أقل نشاطًا من الهيدروجين:

أ- Zn      ب- Pb      ج- Cu      د- Fe

(6) يتكون صدأ الحديد بوجود:

أ- الماء فقط      ب- الأكسجين فقط      ج- حمض HCl      د- الماء والأكسجين

**السؤال الثاني: عرّف المصطلحات التالية:**

1- تفاعل الإحلال:

تفاعلات يحل فيها الفلز الأكثر نشاط محل الفلز الأقل نشاط في مركباته أو محاليله

2- سلسلة النشاط الكيميائي:

ترتيب الفلزات وفقًا لنشاطها النسبي من الأكثر نشاط إلى الأقل نشاط

**السؤال الثالث: فسر ما يلي:**

1- تصنع الحلبي من الذهب والفضة:

لأن الذهب والفضة فلزات مقاومة للتآكل ونشاطها قليل جدًا

2- يحفظ فلز الصوديوم في الكيروسين:

حتى يتم عزله عن الماء والأكسجين لأنه نشط في تفاعله معهما

**السؤال الرابع: ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (×) أمام العبارة الخاطئة:**

1- يتفاعل فلز النحاس مع الأكسجين لكنه لا يتفاعل الماء (✓)

2- فلز الصوديوم يكون أكثر نشاطًا في تفاعله مع الماء من فلز البوتاسيوم (×)

3- الغاز الناتج من تفاعل الفلز مع الماء هو غاز النيتروجين (×)

4- الجلفنة هي عملية تغطية الحديد بطبقة من فلز آخر أنشط من الحديد مثل

الخاصين (✓)

**السؤال الخامس: اكتب معادلة كيميائية موزونة تمثل تفاعل:**

1) فلز الصوديوم مع الأكسجين



2) فلز الألمنيوم مع حمض الهيدروكلوريك

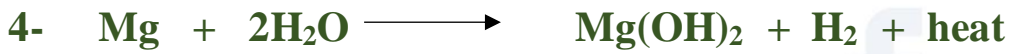
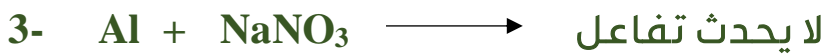
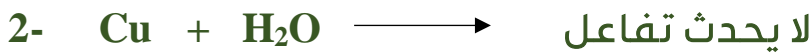
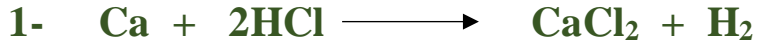


3) فلز الكالسيوم مع محلول كبريتات الخارصين  $\text{ZnSO}_4$



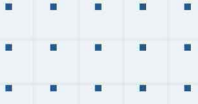


السؤال الخامس: أكمل المعادلات الآتية ووازنها إن كانت ممكنة الحدوث:



انتهت الأسئلة

منصة أساس التعليمية



# فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس

