

9

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 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



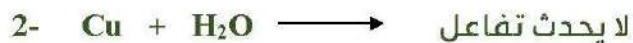
2) فلز الألمنيوم مع حمض الهيدروكلوريك



3) فلز الكالسيوم مع محلول كبريتات الخارصين



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



انتهت الأسئلة

