اختبار نشاط السلسلة الكيميائية

1. اختر من متعدد: أي من الفلزات الآتية أكثر نشاطًا؟

(أ) النحاس Cu
(ب) المغنيسيوم Mg
(ج) الفضة Ag
(د) الذهب Au

2. اختر من متعدد: أي فلز يقع تحت الهيدروجين في سلسلة النشاط الكيميائي؟

(أ) Mg
(ب) Cu
(ج) Zn
(د) Al

3. اختر من متعدد: اختر الفلزات الأكثر نشاطًا من القائمة الآتية:

☐ K
☐ Na
☐ Cu
☐ Mg

4. أكمل: الفلزات التي تقع تحت الهيدروجين في سلسلة النشاط الكيميائي لا تتفاعل مع:

..... المخفف.

5. إجابة قصيرة: اكتب رمز المغنيسيوم.

LIVEWORKSHEETS

6. ترتيب بالسحب: رتب الفلزات الآتية من الأكثر نشاطًا إلى الأقل نشاطًا: Cu, Zn, Mg.

7. إسقاط: ضع الفلز المناسب: الفلز الأكثر نشاطًا من النحاس هو .....

8. توصيل: صل كل فلز بموقعه المناسب في سلسلة النشاط: Cu, Zn, Mg.

9. بحث عن كلمات: ابحث عن الكلمات: مغنيسيوم، خارصين، حديد، نحاس.

10. إجابة مفتوحة: فسر: لماذا لا يتفاعل النحاس مع الأحماض المخففة وفق سلسلة النشاط الكيميائي؟

11. نص بسيط: معلومة: تقل شدة تفاعلات الفلزات عند الانتقال من الأعلى إلى الأسفل في سلسلة النشاط الكيميائي.

12. اختر من متعدد: ما الغاز الناتج عند تفاعل فلز نشط مع حمض مخفف كما ورد في الدرس؟

(أ) O_2
(ب) H_2
(ج) CO_2
(د) N_2

13. اختر من متعدد: أي العبارات صحيحة؟

LIVEWORKSHEETS

(أ) الفلزات تفقد إلكترونات بسهولة.
(ب) الفلز النشط يمكنه إزاحة فلز أقل نشاطًا من محلول ملحه.
(ج) النحاس أعلى من المغنيسيوم في السلسلة.
(د) المغنيسيوم أكثر نشاطًا من النحاس.

14. قائمة منسدلة: الغاز الناتج في التفاعل Zn + H2O(g) -> ZnO + H2 هو:

15. ترتيب بالسحب: رتب هذه العناصر من الأعلى إلى الأسفل حسب موقعها في سلسلة النشاط: Ag, Cu, Mg.

مفتاح الإجابة

1. ب | 2. ب | 3. 4 | K, Na. الأحماض | 5. Mg | 6. Mg, Zn, Cu | 7. Mg (أو Zn, Fe, Al) | 8. | 10. لأنه يقع تحت الهيدروجين في السلسلة | 11. (معلومة) | (تمت) .9 | Cu أعلى من Zn | 12. ب | 13. (أ، ب، د صحيحة) | 14. Mg, Cu, Ag | 15. H2

LIVEWORKSHEETS