

س1 : املأ الفراغ بما هو مناسب :

8 علامات

1. هي ترتيب الفلزات وفقاً لنشاطها النسبي من الأكثر نشاطاً إلى الأقل نشاطاً.
2. هو أن يحل العنصر الأكثر نشاطاً محل العنصر الأقل نشاطاً في محلول أملاحه أو أحد مركباته في التفاعل.
3. هو تفاعل الفلز مع الهواء الجوي والمواد في البيئة المحيطة فتفقد العديد من خصائصها وتتحول إلى مواد جديدة أكثر ثباتاً كيميائياً.
4. هو طبقة هشة من أكسيد الحديد تنشأ على سطح الحديد نتيجة تفاعله مع أكسجين الهواء الجوي بوجود الماء.

س2 : رتب الفلزات الآتية من الأقل نشاطاً إلى الأعلى نشاطاً :

4 علامات

(المغنيسيوم، الحديد، الهيدروجين، الخارصين)



س3 : أكتب طريقتين من طرق حماية الحديد من التآكل.

4 علامات

1.
2.

س4 : أيُّ التفاعلين الآتيين قابل للحدوث بالاعتماد على سلسلة النشاط الكيميائي:

4 علامات

