

السؤال الأول: أكمل الفراغات في العبارات الآتية:

١. الألفة الالكترونية هي الطاقة المتحررة عند انضمام إلى ذرة لتشكل أيون
٢. تقدر الألفة الالكترونية ب
٣. في الدور الواحد تزداد الألفة الالكترونية ب العدد الذري.
٤. في المجموعة الواحدة تقل الألفة الالكترونية ب العدد الذري.
٥. تزداد الألفة الالكترونية من يسار الجدول إلى بسبب
٦. تقل الألفة الالكترونية من الجدول إلى بسبب
٧. العناصر الكهرجائية هي عناصر تميل أثناء تفاعلاتها الكيميائية مكونة أيونات
٨. العناصر الكهرسلبية هي عناصر تميل أثناء تفاعلاتها الكيميائية مكونة أيونات
٩. تزداد كهرسلبية العناصر من يسار الجدول إلى بسبب
١٠. تقل كهرسلبية العناصر من الجدول إلى بسبب

السؤال الثاني: أجب ب ✓ أو × لكل من العبارات الآتية:

١. تعتبر المعادن من العناصر الكهرسلبية.
٢. الخاصية الكهرجائية للعناصر هي ميل ذراتها للتخلي عن الالكترونات.
٣. تزداد كهرجائية العناصر في الجدول الدوري بازدياد العدد الذري.
٤. تقل كهرسلبية العناصر من يسار الجدول الدوري إلى يمينه.
٥. الألفة الإلكترونية هي الطاقة المتحررة عند انضمام إلكترون واحد إلى ذرة معتدلة مشكلة أيوناً سالباً.

السؤال الثالث: لديك العناصر الآتية : $15P$, $16S$, $17Cl$

١. اكتب الترتيب الإلكتروني لهذه العناصر.
٢. حدد موقع كل عنصر في الجدول الدوري (دور - مجموعة).
٣. رتب العناصر السابقة حسب تزايد الألفة الإلكترونية.
٤. رتب العناصر السابقة حسب تناقص الكهرسلبية.
٥. رتب العناصر السابقة حسب تزايد الكهرجائية.