

ورقة عمل : الهالوجينات

الاسم : الشعبة :

- الهدف: ١. أن يحدد عدد إلكترونات مستوى الطاقة الأخير للهالوجينات ٢. أن يميز العناصر الهالوجينية. ٣. أن يفسر سبب تسميتها بهذا الاسم.

السؤال الأول: اختر العناصر التي تنتمي إلى مجموعة الهالوجينات:

Br₃₅ - Na₁₁ - Cl₁₇ - Al₁₃

C₆ - F₉ - N₇

السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة من بين الأقواس:

١. تنتمي الهالوجينات إلى المجموعة في الجدول الدوري
(الخامسة - الأولى - السابعة - الثامنة)
٢. سميت الهالوجينات بهذا الاسم :
(لأنها تكون في الحالة الغازية - لأنها تكون أملاحا - لأنها خاملة - لأن عناصرها منتشرة في القشرة الأرضية)
٣. العنصر الهالوجيني و الذي يكون في الحالة السائلة
(الفلور - الكلور - البروم - اليود)
٤. من مصادر تواجد اليود
(القشرة الأرضية - فوهات البراكين - أعشاب البحر - صخور الجبال)
٥. يستخدم الفلور في
(علاج الغدة الدرقية - معجون الأسنان - صناعة المجوهرات - تعبئة المناطيد)

إعداد : أمل أبو زايد