

المعلمة : جمانة عليان

الموضوع : التوزيع الالكتروني والجدول الدوري

التاريخ : / /

اسم الطالب/ة :

السؤال الأول : عرف كل من المصطلحات الآتية

١. مستويات الطاقة :
٢. الفلزات :
٣. الغازات النبيلة :
٤. الهالوجينات :

السؤال الثاني : ضع إشارة (✓) . امام العبارة الصحيحة ، وإشارة (X) امام العبارة الخاطئة .

١.) تترتب العناصر في الجدول الدوري بناءً على العدد الذري لها والتشابه في خصائصها الكيميائية .
٢.) تتغير خصائص العناصر في المجموعة الواحدة بالاتجاه من اليسار إلى اليمين .
٣.) تتزايد حجوم الذرات بزيادة العدد الذري في المجموعة الواحدة .
٤.) ذرات الغازات النبيلة على اليمين هي الأكبر حجماً .
٥.) تعد عناصر المجموعة الرابعة أقل عناصر الدورة نشاطاً .
٦.) يزداد نشاط اللافلزات بزيادة عدد الإلكترونات في المستوى الخارجي لذراتها بالاتجاه إلى اليمين .
٧.) الغاز النبيل يتفاعل بسهولة في الظروف العادية .

السؤال الثالث : فسري سبب كل مما يلي .

١. الغازات النبيلة قليلة النشاط الكيميائي .
٢. يزداد النشاط الكيميائي للفلزات كلما اتجهنا للأسفل في المجموعة الواحدة ؟
٣. تميل عناصر المجموعة الخامسة إلى كسب الإلكترونات في تفاعلاتها .

السؤال الخامس : اذا علمت ان العدد الذري لعنصر البروم يساوي ٣٥ ، فأجب عن الأسئلة الآتية :

١. عدد الإلكترونات في المستوى الخارجي لذرة المغنيسيوم .
٢. حددي مجموعة هذا العنصر و الدورة التي يقع فيها .
٣. ارسمي نموذجاً لذرة المغنيسيوم ، يوضح توزيع الإلكترونات فيها .

السؤال السادس : اكمل الفراغ فيما يناسبه لتصبح جملة صحيحة .

١. يتفاعل الليثيوم مع الماء ، بينما يتفاعل الصوديوم مع الماء .
٢. توجد الفلزات القلوية الأرضية في القشرة الأرضية بأشكال مختلفة منها ،
٣. من أقل عناصر المجموعة الثانية نشاطا

السؤال السابع : قارني بين كل من عناصر المجموعة السابعة من حيث :

العنصر	الكلور	البروم	اليود	الفلور
اللون				
الاستخدامات				