

الموضوع : التوزيع الالكتروني والجدول الدوري

التاريخ : / /

اسم الطالب/ة : .....

## السؤال الأول : عرفي كل من المصطلحات الآتية

١. مستويات الطاقة :

٢. الفلزات :

٣. الغازات النبيلة :

٤. الهالوجينات :

## السؤال الثاني : ضعي 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 اقل عناصر الدورة نشاطاً .
٦. ) يزداد نشاط اللافلزات بزيادة عدد الالكترونات 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 الالكترونات في تفاعلاتها .

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

١. عدد الالكترونات في المستوى الخارجي لذرة المغنيسيوم .

٢. حدي مجموعة هذا العنصر و الدورة التي يقع فيها .

٣. ارسلي نموذجاً لذرة المغنيسيوم ، يوضح توزيع الالكترونات 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 اقل عناصر المجموعة الثانية نشاطا ..... .

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

| العنصر      | الكلور | البروم | اليود | الفلور |
|-------------|--------|--------|-------|--------|
| اللون       |        |        |       |        |
| الاستخدامات |        |        |       |        |

