State Of Palestine
Ministry Of Education & Higher Education
Directorate Of Education Khan- Younis
الرقم الوطني: ٣٢١١١٠١٢

دولـــة فلسطين
وزارة التربية و التعليم العالي
مديرية التربية و التعليم . خان يونس
مدرسة سمو الشيخ حمد بن خليفة آل ثاني الثانوية للبنات

اختبار نصف الفصل الثاني في مادة العلوم العامة للصف التاسع

اسم الطالبة:..... **الشعبة:.....**

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة: (٤ علامات)

١. تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب الزيادة في :

أ. الكتلة الذرية ب- العدد الكتلي ج- العدد الذري د- الوزن الذري

٢. تعتمد طاقة الحركة على :

أ. كتلة الجسم ب- الارتفاع عن سطح الأرض. ج- سرعة الجسم د- (أ+ج) معاً

٣. رقم تأكسد الماغنيسيوم في المركب $\underline{Mn}O_2$ **يساوي (-٢ ، +٤ ، - ٤ ، +٢)**

٤. أي من أزواج العناصر التالية تقع في نفس الدورة :

أ. $_{12}Mg$ / $_{11}Na$ ب- $_{8}O$ / $_{16}S$ ج- $_{2}He$ / $_{6}C$ د- $_{10}Ne$ / $_{13}Al$

السؤال الثاني/ اكتبي المصطلح العلمي المناسب: (٦ علامات)

١. [.....] مجموع كتل البروتونات و النيترونات الموجودة في نواة ذرة العنصر .

٢. [.....] معظم العناصر تصل ذراتها للثبات عندما يصبح مستوى طاقتها الأخير =٨ الكترونات .

٣. [.....] رابطة تساهمية تنتج من تشارك ذرتين في زوج واحد من الالكترونات .

٤. [.....] ترتيب الفلزات من الأكثر نشاطاً إلى الأقل نشاطاً حسب شدة تفاعلها مع الأكسجين ، الماء البارد أو الساخن ، حمض HCl .

٥. [.....] عملية الإضافة التدريجية لمحلول قاعدي إلى محلول حمضي أو العكس حتى الوصول إلى نقطة التعادل .

٦. [.....] المقدرة على بذل شغل أو احداث تغيير.

السؤال الثالث: بم تفسري: (3 علامات)

١- أهمية أشباه الفلزات في التطبيقات التكنولوجية .

.....

٢- ميل ذرة F لكسب الالكترونات أكبر من ميل ذرة Cl لكسب الالكترونات .

.....

٣- مقدار طاقة الجسم الحركية يكون دائماً موجب.

.....

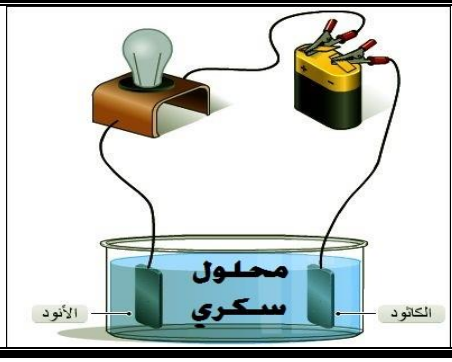
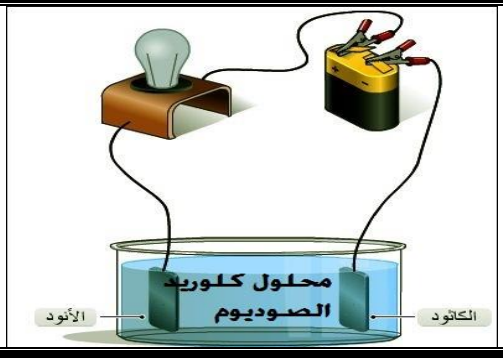
السؤال الرابع/ ماذا يحدث إذا. (٣ علامتان)

١. تعرض إناء من الألمنيوم لأكسجين الهواء الجوي.....

٢.تأكسد السكر في خلايا جسم الإنسان .....

٣.وضع حمض الهيدروكلوريك في إناء من الفضة:.....

السؤال الخامس: قارني حسب الجدول: (٤ علامات)

وجه المقارنة		
التوصيل الكهربي		
وجه المقارنة	**يوديد البوتاسيوم في تحلل H_2O_2**	**الفينول فثالين في المعايرة**
الأهمية		

السؤال السادس: (10علامات)

- **اكتب صيغة المركب الناتج من تفاعل العناصر التالية ثم حدد نوع الرابطة فيما يلي:**

$_{19}K$, $_{8}O$ .....

- **ارسم تمثيل لويس للمركب التالي ثم حدد نوع الرابطة التساهمية**

$_{6}C$، $_{7}N$ علماً بأن الأعداد الذرية للعناصر المستخدمة هي "

CN^{-1}.....

➢ **أكمل المعادلات التالية مبيناً نوع التفاعل علماً بأن سلسلة النشاط الكيميائي للفلزات**

4- $Zn + FeSO_4 \longrightarrow$ .....

6- $NaOH + HCl \longrightarrow$ ..... + ...

➢ **حددي العامل المؤكسد والمختزل في المعادلة التالية:**

$$\mathbf{2\,Ca + O_2 \longrightarrow 2CaO}$$