

## نموذج اختبار جهوي في مادة الفيزياء

### (التمرين الأول :

1- أحدد الجسم أو المادة في العبارات التالية للكلمات التي تحتها خط :

أ- المظلة تحمي حاملها من الصواعق والأمطار.

ب- تتكون علبة الحليب من الورق المقوى والبلاستيك ثم الألومنيوم.

ج- الكتلة المعلمة تحتوي على النحاس والزنك.

2- أصنف المواد إلى فلزية وعضوية

3- أعطي الخواص المشتركة للنحاس والزنك

4- عدد إلكترونات ذرة الزنك  $Z = 30$ .

أ- أحدد شحنة إلكترونات ذرة الزنك بدالة  $e$ .

ب- تفقد الذرة إلكترونين.

أعطي رمز أيون الزنك.

ج- إلى ماذا يؤدي انتقال هذين الإلكترونين من الزنك في دارة كهربائية مغلقة ؟

د- ما منحى حركتهما خارج العمود ؟

### (التمرين الثاني :

يؤدي تفاعل كمية من الألومنيوم  $Al$  كتلتها  $2,4g$  مع ثنائي الأوكسجين إلى تكون الألومين ذي الصيغة  $Al_2O_3$  كتلتها  $3,5g$ .

1- أكتب المعادلة الكيميائية للتفاعل متوازنة.

2- ما دور مادة الألومين ؟

3- أحسب كمية ثنائي الأوكسجين المتفاعله.

4- أستنتج حجمه، علما أن الكتلة الحجمية لثنائي الأوكسجين في ظروف التجربة  $L/\mu = 1,42g$ .

### التمرين الثالث

1- أصنف المواد التالية إلى محليل حمضية أو قاعدية أو محايدة :

• عصير الليمون ( $\text{pH} = 4$ ) عصير التفاح ( $\text{pH} = 6$ ), ماء جافيل ( $\text{pH} = 8$ ).

• عصير الطماطم ( $\text{pH} = 5$ ) ماء خالص ( $\text{pH} = 7$ ), الخل ( $\text{pH} = 3$ ).

2- يتفاعل الخل المكون من حمض الأسيتيك مع فلز الألومنيوم :

أ- أكتب المعادلة الحصيلة متوازنة.

ب- أشرح العبارة التالية : "تجنب تخزين الخل بأواني مثل الألومنيوم".

لل Mizid من الامتحانات زوروا موقعنا على الانترنت

[www.imamali.on.ma](http://www.imamali.on.ma)