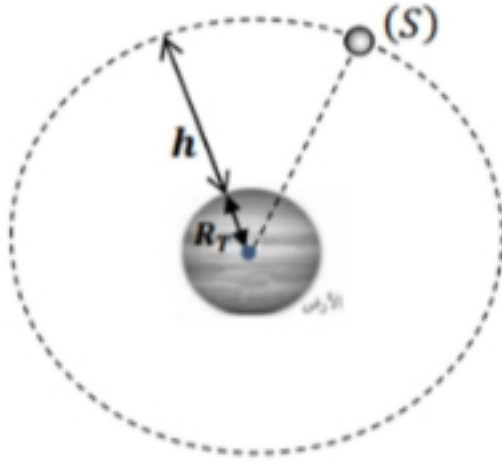


## اختبار الفصل الثاني لمادة الفيزياء

الاستاذ: بوديسة يعقوب

التمرين 01:

ليكن جسم (s) كتلته  $m=600 \text{ kg}$  موجود على ارتفاع  $h=600 \text{ km}$ عن سطح الأرض (T). يعطى: ثابت الجذب العام  $G= 6.67 \times 10^{-11} \text{ SI}$ ونصف قطر الأرض  $R_T=6400 \text{ km}$  وقيمة الجاذبية الأرضية على سطحالأرض  $g_0= 9.8 \text{ SI}$  و  $g$  هي الجاذبية الأرضية على ارتفاع  $h$  من سطح الأرض(1)- أوجد علاقة كل من  $g$  و  $g_0$  بدلالة  $G \cdot R_T \cdot h \cdot M_T$ (2)- أوجد علاقة بين  $g$  و  $g_0$ .(3)- استنتج كتلة الأرض  $M_T$ 

(4)- أحسب القوة التي تؤثر بها الأرض على الجسم (S)

- لتكن الشحنتين  $q_a$  و  $q_b$  حيث  $|q_a|=|q_b|$  تفصلهما مسافة  $d$  يعطى:  $k= 9 \times 10^9 \text{ SI}$ يمثل المنحنى في الشكل 2- تغيرات القوة الكهربائية  $F$  المتبادلة بين الشحنتين  $q_a$  و  $q_b$  بدلالة مقلوب مربع المسافة بين الشحنتين.

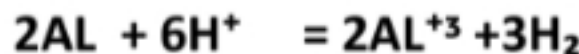
(1)- أكتب العبارة النظرية للقوة الكهربائية بين الشحنتين.

(2)- أكتب العبارة البيانية للمنحنى.

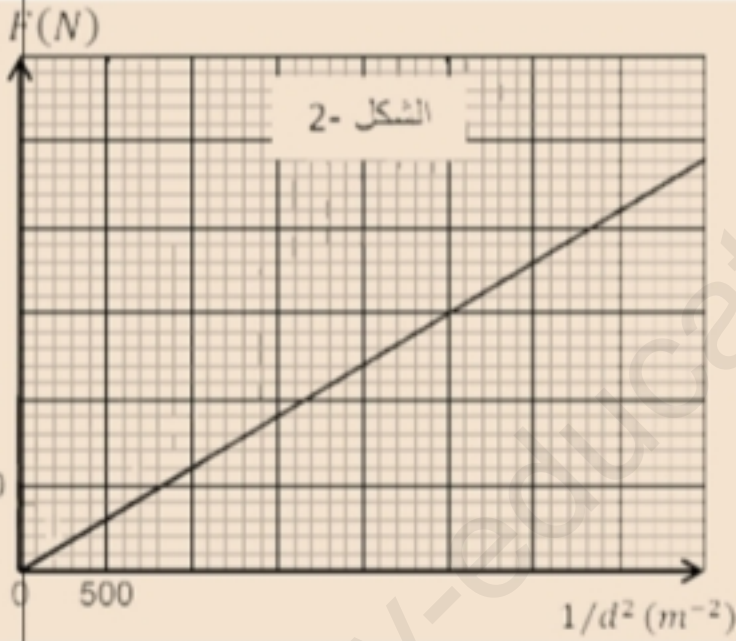
(3)- استنتج قيمة كل من الشحنتين  $q_a$  و  $q_b$ (4)- مثل كيفيا الشحنتين  $q_a$  و  $q_b$ 

التمرين 02:

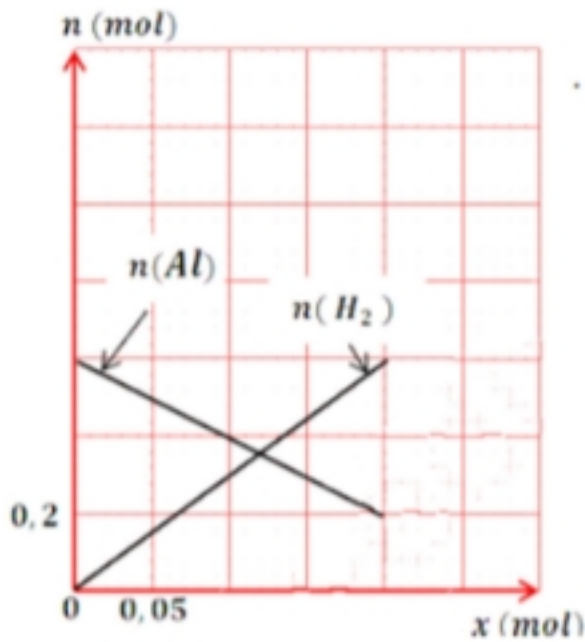
يتفاعل الألمنيوم مع حمض كلور الماء وفق المعادلة التالية :



نضع في ايرلنماير حجما  $V=200 \text{ ml}$  من حمض كلور الماء التجاري ( $\text{H}^+ + \text{Cl}^-$ ) تركيزه المولي  $C$  مجهول ونضيف كمية من مسحوق الألمنيوم كتلتها  $m_0$ , ان متابعة كمية مادة غاز ثنائي الهيدروجين ( $\text{H}_2$ ) المنطلق وكذا كمية مادة الألمنيوم ( $\text{AL}$ ) سمح برسم المنحنين الممثلين في الشكل المقابل :



1- بالاعتماد على البيانين :



أ- أوجد كمية المادة الابتدائية للألمنيوم .و استنتج الكتلة الابتدائية .mo

ب- أوجد كمية المادة النهائية للألمنيوم . ثم استنتج الكتلة المتبقية و المتفاعلة للألمنيوم.

ج- ما هو المتفاعل المحد ؟ برر اجابتك.

د- أوجد قيمة التقدم الأعظمي  $X_{max}$  .

2- أعط جدول التقدم للتفاعل الحاصل.

أ- أوجد كمية المادة الابتدائية لشوارد  $H^+$  ثم استنتج تركيزها الابتدائي C.

ب- ارسم على نفس المنحنى منحنى تغيرات كمية مادة شوارد  $H^+$  بدلالة التقدم X

ج- استنتج كمية المادة النهائية لشوارد الألمنيوم  $Al^{3+}$

معطيات:  $M(Al)=27 \text{ g/mol}$

الأستاذ: بونديسة

يعقوب

للعلوم الفيزيائية