

التمرين الأول

أملأ الجدول التالي علما أن الغازات مأخوذة في الشروط النظامية

المركب	M (g /mol)	m (g)	n (mol)	V(L)
NH ₃		1,7		
CO ₂			0,1	
C _n H _{2n}	28			2,24

استنتج الصيغة المجرىة للمركب C_nH_{2n}؟

التمرين الثاني

تحصلنا على محلول (S) بإذابة 2,4L من غاز HCl في 1L من الماء

احسب كمية المادة (n) المنحلة في من الماء؟ علما أن V_M=24L /mol

استنتج التركيز المولي (C) للمحلول (S)؟

استنتج التركيز الكتلي (C_m) للمحلول (S)؟

نأخذ 10ml من المحلول (S) و نضيف له 90ml من الماء فنحصل على محلول (S₁) تركيزه (C₁)

استنتج التركيز المولي للمحلول (S₁)؟

التمرين الثالث

مركب عضوي (A) صيغته الجزيئية من الشكل C_xH_{2x}O_x وكتلته المولية M=180g/mol

1. أوجد صيغته الجزيئية المجرىة؟

2- نفاعل m=18g من المركب (A), V=7.2L من غاز ثاني الأوكسجين (O₂) فينتج ثاني أكسيد الكربون (CO₂) و H₂O.

أ. أكتب معادلة التفاعل الكيميائي؟

ب. احسب كمية المادة في الحالة الابتدائية؟

أنشئ جدول التقدم ثم استنتج التقدم الأعظمي X_{max} والمتفاعل المحد.

د. مثل بيانيا تطور كمية مادة المتفاعلات والنواتج خلال التحول الكيميائي.

$$n_A = f(x)$$

$$n_{O_2} = f(x)$$

$$n_{CO_2} = f(x)$$

ملاحظة: اختر تمرين واحد بين التمرين الرابع و الخامس

التمرين الرابع

ABC مثلث قائم في C

قيم الشحنات النقطية الموضوعه عند رؤسه هي:

$$q_c = -5\mu C \quad q_B = 2\mu C \quad q_a = 4\mu C$$

طول الضلع BC, قيمة الزاوية BAC مبينان في الشكل

أحسب شدة القوة المؤثرة على الشحنة q_c وبين اتجاهها؟

التمرين الخامس

باعتبار كتلة الأرض M_T وكتلة القمر M_L متمركزان في مركزي ثقليةهما (O, O) والبعد بينهما d.

1. أحسب شدة قوة التجاذب بين الأرض والقمر.

2. مثل على رسم الفعلين المتبادلين بين الأرض والقمر.

|| قمر صناعي كتلته M_S موجود بين الأرض والقمر وعلى استقامة مركزيهما، حيث يبعد مسافة d₁

عن مركز الأرض ومسافة d₂ عن مركز القمر.

1. أعط العبارة النظرية:

أ. لشدة قوة جذب الأرض للقمر الصناعي.

ب. لشدة قوة جذب القمر للقمر الصناعي.

$$M_T = 5.97 \times 10^{24} Kg$$

$$M_L = 7.36 \times 10^{22} Kg$$

المسافة المتوسطة بين مركزي الأرض والقمر:

$$d = 3.84 \times 10^8 m$$

ثابت الجذب العام:

$$G = 6.67 \times 10^{-11}$$

