

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

يوم: فيفري 2011

ثانوية بوزينة - باتنة

اختبار في مادة العلوم الفيزيائية

المدة : 03 ساعة

المستوى: 1 لم يت 6+5+4+3+2+1

التمرين 01:

املا الجدول التالي

الترميز المناسب للقوة	الجمل المتأثرة	الجمل المؤثرة
	B	A
	H	(C+D)
$F_{(1+3)/(2+4)}$		
	B	(1+2)
		J
	A	A

التمرين 02:

لدينا الجدول التالي

النوع الكيميائي	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة (g)	الحجم (L)	كمية المادة n(mol)	نموذج لويس
غاز البروبان C_3H_8			0.96		

- غاز البروبان (C_3H_8) موجود في درجة حرارة $20\text{ }^\circ\text{C}$ و ضغط $1.013 \cdot 10^5\text{ Pa}$ و في هذه الشروط الحجم المولي $V_m = 24\text{ L/mol}$
- (1) أكمل الجدول (يجب كتابة العلاقات و إجراء الحسابات في ورقة الإجابة ثم بعد ذلك نملا الجدول)
- (2) إذا كانت لدينا عينة من غاز البوتان لها نفس حجم غاز البروبان ($V=0.96\text{ L}$) و موجودة في نفس الشروط من الضغط و درجة الحرارة.
- (أ) استنتج كمية المادة الموجودة في العينة (دون إجراء الحسابات).
- (ب) إذا كانت كتلة العينة هي $m=2.32\text{ g}$.
- أوجد الكتلة المولية الجزئية للبوتان.
- استنتج صيغته الجزئية المجملة، علما أنها من الشكل C_xH_{2x+2}
- يعطي $M(O)=16\text{ g/mol}$, $M(H)=1\text{ g/mol}$, $M(C)=12\text{ g/mol}$

التمرين 03:

الايبيوزين لها خواص ملونة ، و مطهرة صيغتها المجملة هي $C_{20}H_{60}O_5Br_4Na_2$

- (1) أحسب الكتلة المولية الجزئية للايبيوزين.
- (2) نحضر محلولاً مائياً للايبيوزين بإذابة كتلة $m=70\text{ g}$ من الايبيوزين في قارورة حجمها 500 ml تحتوي علي ماء مقطر.
- أحسب كمية مادة الايبيوزين المحتواة في الكتلة m

(3) بعد إذابة الايوزين في كمية من ماء القارورة ، نكمل الحجم إلي الخط 500ml بالماء المقطر
- أحسب التركيز المولي C_0 لهذا المحلول المحضر (ندعوه المحلول S_0)
(4) نأخذ حجما قدره 20ml من المحلول السابق و ندخلها في قارورة مدرجة حجمها 200ml ثم نكمل
الحجم بالماء المقطر إلي التدريجة 200ml فنحصل علي محلول (ندعوه S_1)
أ) كيف نسمي هذه العملية؟

ب) أحسب التركيز المولي C_1 للمحلول (S_1)

ت) أوجد معامل التمديد F

ث) أحسب التركيز الكتلي (t) للمحلول (S_1)

يعطى $M(\text{Na}) = 23 \text{ g/mol}$ $M(\text{Br}) = 79.9 \text{ g/mol}$

التمرين 04: وضعية إدماجية

(1) الصيغة الجزيئية للكولسترول هي: $C_{27}H_{46}O$

- أحسب الكتلة المولية الجزيئية له.

(2) خلال تحليل طبي لحجم 1L من الدم وجد أنه يحتوي علي $6.5 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$ من الكولسترول

أ) عبر عن نتيجة التحليل ب : g/l

- علما أن النسبة العادية في الدم تتراوح ما بين (1.4g/l - 2.2g/l)

1/ هل يكشف التحليل عن وجود زيادة من الكولسترول في الدم؟

2/ بماذا تتصح هذا الشخص؟



