



ديسمبر 2019

المستوى : الثانية اداب و فلسفة

اختبار الثلاثي الأول في العلوم الفيزيائية

التمرين الأول

عرف ما يلي :

1/ الكتلة المولية الجزيئية و بأي رمز نمثلها

2/ الحجم المولي و بأي رمز يمثل

التمرين الثاني

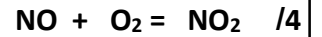
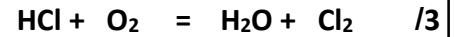
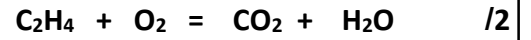
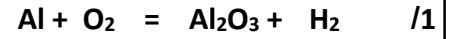
ما هي العلاقة بين كمية المادة و الكتلة المولية

ما هي العلاقة بين كمية المادة و الحجم المولي

أوجد العلاقة التي تربط بين الكتلة المولية و الحجم المولي

التمرين الثالث

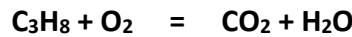
وازن المعادلات الكيميائية التالية



التمرين الرابع

نفاعل 4,4 g من C_3H_8 مع 2,4l من الاكسجين فينتج غاز ثاني أوكسيد الكربون و الماء

1/ إليك المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل



وازن المعادلة

أوجد كمية المادة لـ C_3H_8 التي تفاعل

أوجد كتلة الاكسجين المستعملة

ما هي كتلة الماء الناتجة

ما هو حجم غاز CO_2 الناتج

ملاحظة : نأخذ الحجم المولي $V_M = 24\text{l/mol}$

بالتوفيق

التصحيح النموذجي

التمرين الأول 4 نقاط

الكتلة المولية الجزيئية هي كتلة 1mol من هذا الجزيئ و يرمز لها M 1+ 1
 الحجم المولي هز حجم 1mol من غاز و يرمز له V_M 1+1

التمرين الثاني 3 نقاط

$$n = \frac{m}{M} , \quad n = \frac{V_g}{V_M} , \quad \frac{m}{M} = \frac{V_g}{V_M} , \quad m = M \frac{V_g}{V_M}$$

1+1+1

التمرين الثالث 8 نقاط

- | | | |
|----|--|---|
| 1/ | 4Al + 3O ₂ = Al ₂ O ₃ | 2 |
| 2/ | C ₂ H ₄ + 3O ₂ = 2CO ₂ + 2H ₂ O | 2 |
| 3/ | 4HCl + O ₂ = H ₂ O + Cl ₂ | 2 |
| 4/ | 2NO + O ₂ = 2NO ₂ | 2 |

التمرين الرابع 5 نقاط

C ₃ H ₈ + 5 O ₂ = 3 CO ₂ + 4 H ₂ O	1
$n = \frac{m}{M} = \frac{4.4}{44} = 0.1 \text{ mol}$	1
$n = \frac{V_g}{V_M} = \frac{2.4}{24} = 0.1 \text{ mol}$	
$m = 32.0 \cdot 0.1 = 3.2 \text{ g}$	1
من الماء 0.4 mol نتحصل على	
$M(\text{H}_2\text{O}) = 18 \cdot 0.4 = 7.2 \text{ g}$	1
CO ₂ من 0.3mol و نتحصل على	
$V(\text{CO}_2) = 0.3 \cdot 24 = 7.2 \text{ l}$	1