



امتحان الكتلوني- الصف الثامن - كيمياء - نموذج 1 - الفصل الثاني - منهاج سوريا

1. لتجهيز المادة C يتفاعل 2g من المادة A مع 4g من المادة B فتكون كتلة المادة C :

- 2g
- 4g
- 6g
- 8g

2. قانون انحفاظ الكتلة هو قانون:

- لافوازييه
- بروست
- أوم
- كولوم

3. يتفاعل الأوكسجين مع الحديد ليعطي:

- هيدروكسيد الحديد
- أكسيد الحديد
- كربونات الحديد
- كبريتيد الحديد

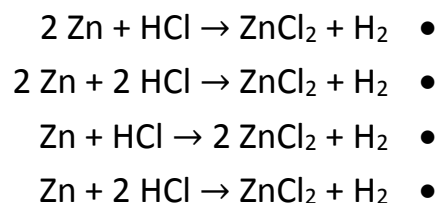
4. يتفاعل الأوكسجين مع الهيدروجين لينتج:

- النشادر
- الماء
- الأمونيوم
- حمض كلور الماء

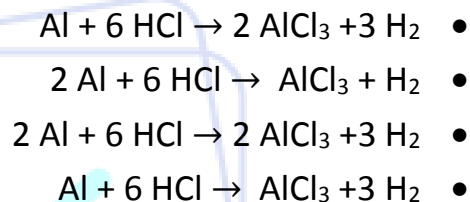
5. عندما يشتعل المغنزيوم في الهواء يتشكل:

- أكسيد المغنزيوم
- هيدروكسيد المغنزيوم
- كبريتات المغنزيوم
- كبريتيد المغنزيوم

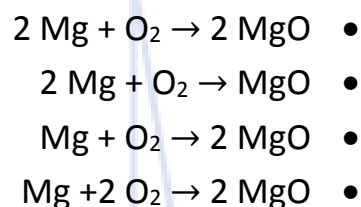
6. عند موازنة المعادلة $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ تصبح:



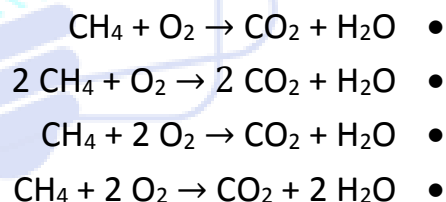
7. عند موازنة المعادلة $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$ تصبح:



8. عند موازنة المعادلة $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$ تصبح:



9. معادلة احتراق الميثان هي:



10. عدد ذرات عنصر في المواد المتفاعلة:

- أكبر من عدد ذراته في المواد الناتجة
- أصغر من عدد ذراته في المواد الناتجة
- يساوي عدد ذراته في المواد الناتجة
- جميع الحالات ممكنة

11. عدد أفوغادرو يساوي:

- 6.022×10^{23}
- 6.22×10^{23}
- 622×10^{23}
- 6.022×10^{-23}

12. كتلة مول واحد من جزيئات المادة الصرفة هو:

- المول
- الكتلة المولية الذرية
- الكتلة المولية الجزيئية
- جميع الخيارات خاطئة

13. حجم أي غاز في الشرطين النظاميين:

- 224 L
- 22.4 L
- 2.24 L
- 0.224 L

14. الشرطان النظاميان هما:

- $P= 1 \text{ atm}$, $t= 1^\circ\text{C}$
- $P= 1 \text{ atm}$, $t=0^\circ\text{C}$
- $P= 10 \text{ atm}$, $t= 0^\circ\text{C}$
- $P= 10 \text{ atm}$, $t=10^\circ\text{C}$

15. أحد العلاقات الآتية صائب:

- $V = n \times 22.4$
- $n = V \times 22.4$
- $V \cdot n = 22.4$
- $\frac{n}{V} = 22.4$

16. عدد مولات الهيدروجين في وعاء حجمه 44.8 L مقاساً في الشرطين النظاميين:

- 1 mol
- 0.1 mol
- 2 mol
- 0.2 mol

17. إذا كانت كتلة مادة 2 g وكتلتها المولية $5 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ كان عدد مولاتها:

- 0.2 mol
- 10 mol
- 0.4 mol
- 4 mol

18. الكتلة المولية للماء H_2O حيث O:16 , H:1 هي:

• 17 g.mol⁻¹

• 18 g.mol⁻¹

• 20 g.mol⁻¹

• 16 g.mol⁻¹

19. تخضع التفاعلات الكيميائية إلى:

• قانون لافوازييه فقط

• قانون بروسث فقط

• قانونا لافوازييه و بروسث

• قانون باولي

20. ينص قانون بروسث على أن المواد تتفاعل مع بعضها بنسب:

• متغيرة

• غير محددة

• كبيرة

• ثابتة



بسم الله
نلهمك لتبدع ...!