امتحان الكتروني- الصف الثامن - كيمياء - نموذج1 - 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 الأكسجين مع الحديد ليعطي:
   - هدروكسيد الحديد
   - أكسيد الحديد
   - كربونات الحديد
   - كبريتيد الحديد
4. يتفاعل الأكسجين مع الهيدروجين لينتج:
   - النشادر
   - الماء
   - الأمونيوم
   - حمض كلور الماء
5. عندما يشتعل المغنزيوم في الهواء يتشكل:
   - أكسيد المغنزيوم
   - هدروكسيد المغنزيوم
   - كبريتات المغنزيوم
   - كبريتيد المغنزيوم
6. عند موازنة المعادلة $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ تصبح:

- $2\ Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
- $2\ Zn + 2\ HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
- $Zn + HCl \rightarrow 2\ ZnCl_2 + H_2$
- $Zn + 2\ HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

7. عند موازنة المعادلة $Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$ تصبح:

- $Al + 6\ HCl \rightarrow 2\ AlCl_3 + 3\ H_2$
- $2\ Al + 6\ HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$
- $2\ Al + 6\ HCl \rightarrow 2\ AlCl_3 + 3\ H_2$
- $Al + 6\ HCl \rightarrow AlCl_3 + 3\ H_2$

8. عند موازنة المعادلة $Mg + O_2 \rightarrow MgO$ تصبح:

- $2\ Mg + O_2 \rightarrow 2\ MgO$
- $2\ Mg + O_2 \rightarrow MgO$
- $Mg + O_2 \rightarrow 2\ MgO$
- $Mg + 2\ O_2 \rightarrow 2\ MgO$

9. معادلة احتراق الميتان هي:

- $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- $2\ CH_4 + O_2 \rightarrow 2\ CO_2 + H_2O$
- $CH_4 + 2\ O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- $CH_4 + 2\ O_2 \rightarrow CO_2 + 2\ H_2O$

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 atm , t= 1°C
- P= 1 atm , t=0 °C
- P= 10 atm , t= 0°C
- P= 10 atm , t=10 °C

15. أحد العلاقات الآتية صائب:

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

16. عدد مولات الهدروجين 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 $5\ g.mol^{-1}$ 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 بروست فقط
- قانونا لافوازييه و بروست
- قانون باولي

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

- متغيرة
- غير محددة
- كبيرة
- ثابتة

بسمة
نلهمك لتبدع ...!