

Boletín Repaso Tercera Evaluación

Formula los siguientes compuestos:

- | | |
|---------------------------------------|-----------------------------------|
| 1. hidrogeno(dioxidoborato) | 11. trihidróxido de oro. |
| 2. cloruro de plata. | 12. diyoduro de oxígeno. |
| 3. hidrogeno(tetraoxidomanganato) | 13. hidruro de wolframio (VI). |
| 4. óxido de zirconio (III). | 14. hidrogeno(trioxidobromato). |
| 5. hidrogeno(dioxidonitrato). | 15. ácido bórico. |
| 6. dióxido de polonio.. | 16. hidróxido de manganeso (VII). |
| 7. hidróxido de titanio (III). | 17. ácido nítrico. |
| 8. trihidrógeno(tetraoxidoarseniato). | 18. ácido sulfhídrico. |
| 9. amoníaco. | 19. hidrógeno(trioxidoyodato). |
| 10. dióxido de carbono. | 20. peróxido de titanio (II). |

Nombra los siguientes compuestos:

- | | | |
|--|---|-------------------------------------|
| 1. H ₂ SO ₄ (tradicional) | 6. H ₂ CO ₃ (hidrógeno) | 11. HNO ₃ (hidrógeno) |
| 2. HIO ₄ (tradicional) | 7. NiH ₂ | 12. H ₃ SbO ₃ |
| 3. Co ₂ O ₃ (nº de carga.) | 8. CoS (nº de carga.) | 13. HF |
| 4. NiCl ₃ | 9. Hg ₂ O ₂ | 14. Ta(OH) ₅ |
| 5. PuO ₃ | 10. H ₂ S _(aq) | 15. H ₂ SO ₄ |

- Calcula el número de moles, moléculas y átomos de cada elemento que hay en 40 gramos de H₃SbO₃.
- Calcula el número de moles que hay en 2 litros de ácido sulfúrico 3 M.
- Calcula el volumen de 4 moles de oxígeno en condiciones normales de presión y temperatura. ¿Cuántos átomos hay en ese volumen?
- Calcula los moles que hay en $34 \cdot 10^{25}$ átomos de cloro. Calcula ahora su masa.
- Calcula la masa de $1,0 \cdot 10^{29}$ átomos de carbono.
- Calcula cuantos átomos de oxígeno hay en 50 g. de H₂SO₄
- Calcula el número de moléculas de dióxido de carbono que hay en 20 litros de ese gas a 40°C y 2 atmósferas de presión.
- Calcula el número de átomos de aluminio que contiene una disolución de 250 ml. de hidróxido de aluminio 0,4 M.
- Ajusta estas reacciones sencillas de forma que se cumpla el principio de conservación..
 - $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow \text{HI}$
 - $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$
 - $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
 - $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
 - $\text{C} + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_3\text{H}_8$
 - $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

