

LISTA DE EXERCÍCIOS – REAÇÕES INORGÂNICAS COM ÓXIDOS

Professor Anderson Dino

- 01. (AQ)** Escreva a reação entre o dióxido de carbono e a água em que seja formado um oxiácido.
- 02. (AQ)** Escreva a reação entre o dióxido de enxofre e a água em que seja formado um oxiácido.
- 03. (AQ)** Escreva a reação entre o trióxido de enxofre e a água em que seja formado um oxiácido.
- 04. (AQ)** Escreva a reação entre o pentóxido de dinitrogênio e a água em que seja formado um oxiácido.
- 05. (AQ)** Escreva a reação entre o heptóxido de dicloro e a água em que seja formado um oxiácido.
- 06. (AQ)** Escreva a reação entre o dióxido de nitrogênio e a água em que seja formado dois oxiácidos diferentes.
- 07. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de sódio e a água em que seja formada uma base.
- 08. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de potássio e a água em que seja formada uma base.
- 09. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de cálcio e a água em que seja formada uma base.
- 10. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de bário e a água em que seja formada uma base.
- 11. (AQ)** Escreva a reação entre o dióxido de carbono e hidróxido de sódio em que seja formado um sal neutro e água.
- 12. (AQ)** Escreva a reação entre o trióxido de enxofre e o hidróxido de potássio em que seja formado um sal neutro e água.
- 13. (AQ)** Escreva a reação entre o trióxido de enxofre e o hidróxido de cálcio em que seja formado um sal neutro e água.
- 14. (AQ)** Escreva a reação entre o dióxido de enxofre e o hidróxido de bário em que seja formado um sal neutro e água.
- 15. (AQ)** Escreva a reação entre o trióxido de enxofre e o hidróxido de sódio em que seja formado um hidrogenossal.
- 16. (AQ)** Escreva a reação entre o dióxido de carbono e o hidróxido de potássio em que seja formado um hidrogenossal.
- 17. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de sódio e o ácido sulfúrico em que seja formado um sal neutro e água.
- 18. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de cálcio e o ácido carbônico em que seja formado um sal neutro e água.
- 19. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de magnésio e o ácido fosfórico em que seja formado um sal neutro e água.
- 20. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de bário e o dióxido de carbono em que seja formado um sal neutro.
- 21. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de sódio e o trióxido de enxofre em que seja formado um sal neutro.
- 22. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de potássio e o pentóxido de dinitrogênio em que seja formado um sal neutro.
- 23. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de cromo (II) e o ácido clorídrico em que seja formado um sal neutro e água.
- 24. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de cromo (VI) e o hidróxido de potássio em que seja formado um sal neutro e água.
- 25. (AQ)** Escreva a reação entre o óxido de cromo (VI) e o hidróxido de sódio em que seja formado um hidrogenossal.

GABARITO

- | | | | |
|---|--|---|---|
| 1. $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$ | 2. $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$ | 3. $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$ | 4. $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{HNO}_3$ |
| 5. $\text{Cl}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{HClO}_4$ | 6. $2 \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{HNO}_2$ | 7. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{NaOH}$ | 8. $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{KOH}$ |
| 9. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$ | 10. $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ba(OH)}_2$ | 11. $\text{CO}_2 + 2 \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ | |
| 12. $\text{SO}_3 + 2 \text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ | 13. $\text{SO}_3 + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ | 14. $\text{SO}_2 + \text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{BaSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ | |
| 15. $\text{SO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4$ | 16. $\text{CO}_2 + \text{KOH} \rightarrow \text{KHCO}_3$ | 17. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ | |
| 18. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ | 19. $3 \text{MgO} + 2 \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 3 \text{H}_2\text{O}$ | 20. $\text{BaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{BaCO}_3$ | |
| 21. $\text{Na}_2\text{O} + \text{SO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4$ | 22. $\text{K}_2\text{O} + \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow 2 \text{KNO}_3$ | 23. $\text{CrO} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CrCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ | |
| 24. $\text{CrO}_3 + 2 \text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{CrO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ | 25. $\text{CrO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHCrO}_4$ | | |