

Scrivere e bilanciare le reazioni di formazione dei seguenti sali (Acido + Idrossido)

- | | | |
|--------------------------|------------------------------|-----------------------------|
| 1 Bromato di zinco | 10 Fluoruro di calcio | 18 Ortofosfato di litio |
| 2 Bromuro di potassio | 11 Iodato di alluminio | 19 Ortofosfato di zinco |
| 3 Carbonato di alluminio | 12 Iodato di cadmio | 20 Ortofosfito di argento |
| 4 Carbonato di argento | 13 Ioduro di magnesio | 21 Ortofosfito rameico |
| 5 Cloruro di alluminio | 14 Ipoclorito di sodio | 22 Permanganato di zinco |
| 6 Cloruro di calcio | 15 Nitrato di calcio | 23 Piroarseniato di calcio |
| 7 Cromato di potassio | 16 Ortoarseniato di magnesio | 24 Piroarseniato di litio |
| 8 Cromato ferrico | 17 Ortoarsenito di litio | 25 Piroarsenito di potassio |
| 9 Solfato ferrico | | |

Scrivere e bilanciare le seguenti reazioni

- | | | |
|--------------------------|---|---------------------|
| 1 Bromato di zinco | + | Acido bromidrico |
| 2 Bromuro di potassio | + | Acido cloridrico |
| 3 Carbonato di alluminio | + | Acido cromico |
| 4 Cloruro di calcio | + | Acido fluoridrico |
| 5 Cromato ferrico | + | Acido iodico |
| 6 Solfato ferrico | + | Idrossido di zinco |
| 7 Fluoruro di calcio | + | Idrossido ferrico |
| 8 Iodato di cadmio | + | Idrossido ferroso |
| 9 Ioduro di magnesio | + | Idrossido rameoso |
| 10 Ipoclorito di sodio | + | Nitrato di calcio |
| 11 Nitrato di calcio | + | Bromuro di potassio |

Svolgere i seguenti esercizi

- 1 Calcolare i grammi di solfato di sodio che si ottengono facendo reagire 12 g di idrossido di sodio con 150 ml di acido solforico 0,25 M.
- 2 Calcolare i grammi di nitrato di calcio che si ottengono facendo reagire 15 g di idrossido di calcio con 300 ml di acido nitrico 0,2 M.
- 3 Calcolare i grammi di cloruro di calcio che si ottengono facendo reagire 15 g di idrossido di calcio con 250 ml di acido cloridrico 0,15 M.
- 4 Calcolare i grammi di solfato di potassio che si ottengono facendo reagire 10 g di idrossido di potassio con 400 ml di acido solforico 0,2 M.