

Verifica reazioni chimiche e soluzioni

A Scrivere e bilanciare le seguenti reazioni ed assegnare il nome corretto al composto che si ottiene

- 1 Acido solforoso + idrossido nichelico
- 2 Acido cloridrico + Idrossido rameico
- 3 Acido cromico + idrossido di argento
- 4 Acido carbonico + idrossido di alluminio
- 5 Acido solfidrico + Idrossido di argento
- 6 Acido Clorico + idrossido di zinco
- 7 Acido solfidrico + idrossido nichelico
- 8 Acido iodico + Idrossido di bario
- 9 Acido cromico + idrossido di litio
- 10 Acido carbonico + idrossido ferrico
- 11 Acido solforoso + Idrossido di potassio
- 12 Acido nitrico + idrossido di magnesio

B Risolvere 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 una soluzione di acido solforico, calcolare inoltre la molarità della soluzione di acido solforico.
- 2 Calcolare i grammi di nitrato di calcio che si ottengono facendo reagire 15 g di idrossido di calcio con una soluzione di acido nitrico 0,2 M, calcolare inoltre il volume di acido nitrico impiegato per far avvenire la reazione.
- 3 Calcolare i grammi di cloruro di calcio che si ottengono facendo reagire 15 g di idrossido di calcio con 250 ml di una soluzione di acido cloridrico, calcolare inoltre la molarità della soluzione di acido cloridrico.
- 4 Calcolare i grammi di solfato di potassio che si ottengono facendo reagire 10 g di idrossido di potassio con una soluzione di acido solforico 0,2 M, calcolare inoltre il volume di acido solforico impiegato per far avvenire la reazione.