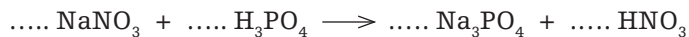


- 8** Dopo aver bilanciato la reazione:



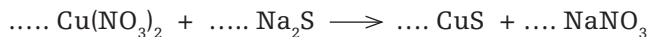
calcola quante moli di acido nitrico HNO_3 si ottengono facendo reagire 27 g di acido ortofosforico H_3PO_4 .

- 9** Dopo aver bilanciato la reazione:



calcola quanti grammi di HNO_3 si formano a partire da 3 mol di acido solforoso.

- 10** Dopo aver bilanciato la reazione:



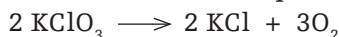
calcola quanti grammi di Na_2S sono necessari per produrre 450 g di NaNO_3 .

- 11** Riscaldando il carbonato di calcio se ne provoca la decomposizione, secondo la reazione:



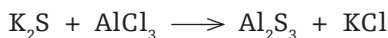
Calcola la quantità in grammi di CaCO_3 necessaria per ottenere 33,6 L di CO_2 in STP. (Ricorda che in condizioni standard 1 mole di un gas occupa un volume di 22,4 L)

- 12** La reazione di decomposizione del clorato di potassio è la seguente:



Determina quanti grammi di ossigeno si ottengono da 35,6 g di CaCO_3 .

- 13** Calcola quanti grammi di KCl si ottengono da 38,5 g di AlCl_3 secondo la reazione da bilanciare:



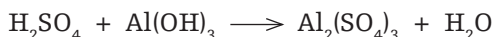
- 14** Calcola quanti grammi di H_3PO_4 reagiscono con 158 g di CaCl_2 secondo la reazione da bilanciare:



- 15** Calcola quanti grammi di HClO_4 sono necessari per ottenere 100 g di $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$ secondo la reazione da bilanciare:



- 16** Calcola quanti grammi di $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ si formano da 136 g di $\text{Al}(\text{OH})_3$ secondo la reazione da bilanciare:



Reagente limitante e reagente in eccesso

Dissociazione ionica

Solubilità dei composti ionici in acqua

Reazioni di precipitazione

Il bilanciamento delle reazioni di ossido-riduzione

Il bilanciamento di reazioni di ossido-riduzione in ambiente acido o basico

L'elettrochimica: le pile e l'elettrolisi

La forza elettromotrice di una pila

La termodinamica