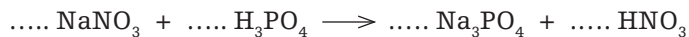


- 8** Dopo aver bilanciato la reazione:



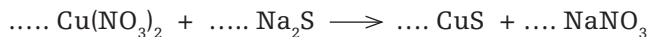
calcola quante moli di acido nitrico  $\text{HNO}_3$  si ottengono facendo reagire 27 g di acido ortofosforico  $\text{H}_3\text{PO}_4$ .

- 9** Dopo aver bilanciato la reazione:



calcola quanti grammi di  $\text{HNO}_3$  si formano a partire da 3 mol di acido solforoso.

- 10** Dopo aver bilanciato la reazione:



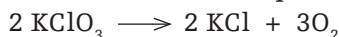
calcola quanti grammi di  $\text{Na}_2\text{S}$  sono necessari per produrre 450 g di  $\text{NaNO}_3$ .

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



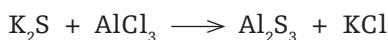
Calcola la quantità in grammi di  $\text{CaCO}_3$  necessaria per ottenere 33,6 L di  $\text{CO}_2$  in STP. (Ricorda che in condizioni standard 1 mole di un gas occupa un volume di 22,4 L)

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

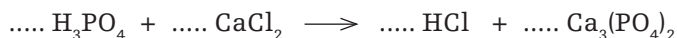


Determina quanti grammi di ossigeno si ottengono da 35,6 g di  $\text{KClO}_3$ .

- 13** Calcola quanti grammi di  $\text{KCl}$  si ottengono da 38,5 g di  $\text{AlCl}_3$  secondo la reazione da bilanciare:



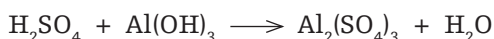
- 14** Calcola quanti grammi di  $\text{H}_3\text{PO}_4$  reagiscono con 158 g di  $\text{CaCl}_2$  secondo la reazione da bilanciare:



- 15** Calcola quanti grammi di  $\text{HClO}_4$  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