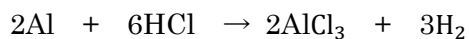
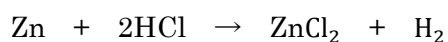


演習 3 物質質量と化学反応式 演習 3

原子量 H=1.0, C=12, O=16, Na=23, Al=27, Zn=65 とする。

(1) 密度 $d=1.2 \text{ g/cm}^3$ の 10%水酸化ナトリウム水溶液 200mL と 0.10mol/L の水酸化ナトリウム水溶液 300mL を混合すると、何 mol/L の水酸化ナトリウム水溶液ができるか。有効数字 2 桁で答えよ。ただし、混合後の溶液の体積は混合前の溶液の体積の和に等しいとする。

(2) 亜鉛とアルミニウムの混合物 1.57g に十分量の HCl を加えたところ、以下の 2 つの化学反応式が同時に進行した。



このとき、水素が 784mL 生じた。このとき、混合物の Zn の質量百分率は何%か。整数で答えよ。

Comment

(1) 難易度：3～4 水酸化ナトリウムのお粒ちゃんの個数の合計は、混合前後で変化しません。

(2) 難易度：3～4 これが出来れば、この分野に関してマスター出来ています！！