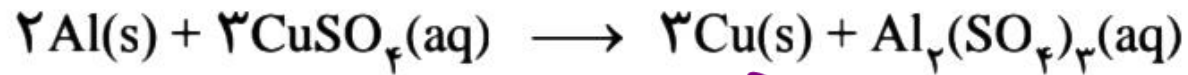


تمرینات دوره ای فصل ۱ شیمی یازدهم



۲- از واکنش ۸/۱ گرم فلز آلومینیم با خلوص ۹۰ درصد با محلول مس (II) سولفات مطابق واکنش زیر، چند گرم فلز مس آزاد می شود؟



۸,۱g

g?

P = 90%

$$P = \frac{g_{\text{Cu}}}{g_{\text{Al}}} \times 100 \Rightarrow \frac{90}{100} \times \frac{g_{\text{Al}}}{1,1} \rightsquigarrow 7,29 \text{ g Al}$$

$$g_{\text{Cu}} = 7,29 \text{ g Al} \times \frac{1 \text{ mol Al}}{27 \text{ g Al}} \times \frac{3 \text{ mol Cu}}{2 \text{ mol Al}} \times \frac{64 \text{ g Cu}}{1 \text{ mol Cu}} = 16,92 \text{ g Cu}$$

