



تمرینات دوره ای فصل ۳
شیمی دهم



۶- هر یک از شکل‌های زیر، کاربردی از یک ترکیب یونی را نشان می‌دهد.

$$\text{درصد مری } \text{CaSO}_4 = \frac{g_{\text{CaSO}_4}}{g_{\text{کل}}}} \times 100$$

$$= \frac{0.2}{100 + 0.2} \times 100 = 0.2\%$$

$$\text{درصد مری } \text{NH}_4\text{NO}_3 = \frac{75.5}{100 + 75.5} \times 100 = 74.5\%$$



آ) کدام شکل کاربرد کلسیم سولفات و کدام شکل کاربرد آمونیوم نیترات را نشان می‌دهد؟ توضیح دهید.

ب) اگر انحلال‌پذیری کلسیم سولفات و آمونیوم نیترات در آب و دمای 20°C به ترتیب برابر با 0.2 و 65.5 گرم باشد، درصد

جرمی محلول سیرشده هر یک را در این دما حساب کنید.

$$\frac{75.5 \text{ g } \text{NH}_4\text{NO}_3}{100 \text{ g } \text{H}_2\text{O}} \quad \frac{0.2 \text{ g } \text{CaSO}_4}{100 \text{ g } \text{H}_2\text{O}}$$

