

۲۱۰- با گرم کردن نمک آب پوشیده‌ی باریم کلرید، چند درصد از جرم آن کاسته

می‌شود؟ ($\text{BaCl}_2 = 208$, $\text{H}_2\text{O} = 18 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$)

(۳) ۲/۳۰٪

(۱) ۷/۳۷۵٪

(۴) ۳/۴۳٪

(۲) ۱۴/۷۵٪

۲۱۰- گزینه ۲ پاسخ است.

فرمول باریم کلرید آب پوشیده به صورت $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ می باشد، پس در اثر گرمادو مولکول آب خود را از دست می دهد و به BaCl_2 خشک تبدیل می گردد.

$$\text{درصد کاهش جرم} = \frac{\text{جرم آب}}{\text{جرم کل}} \times 100$$

$$\text{درصد کاهش جرم} = \frac{36}{(208 + 36)} \times 100 = 14.75\%$$