

توجه: همکار گرامی لطفاً ورقه امتحانی را با خود کار قرمز تصحیح و با خود کار سبز تجدید نظر فرمائید

بارم	ردیف	(بیشتر صفحه)
۱	۹ الف)	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{O} = \text{C} - \text{O} \\   \\ \text{O} \end{array}$ <p>(۵٪ نمره)</p> <p>ب) سوزش چشم - آسیب به ریه (۱۵٪)</p>
۲	۱۰ الف) Vatm ب) قانون هنری - در دمای ثابت، با افزایش فشار، انحلال پذیری آن در آب افزایش می‌یابد. (۷۵٪ نمره)	$ppm = \frac{0.5 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 10^6 = 5 \times 10^2 = 500 \text{ ppm}$
۳	۱۱ الف) A = H <sub>2</sub> O    B = H <sub>2</sub> S    C = H <sub>2</sub> Se ب) زیرا پیوند هیدروژن بین مولکول‌های آن برقرار می‌شود. (۲۵٪) ج) زیرا جرم C از B بیشتر است. (۲۵٪)	<p>(۷۵٪)</p>
۱	۱۲ الف) به نسبت راست. ب) (۲) - شیرین کردن آب دریا ب) (۱)	<p>(۲۵٪)    (۲۵٪)    (۲۵٪)    (۲۵٪)</p>
۱/۲	۱۳ الف) ب) هر کسر (۲۵٪) - جواب (۲۵٪) ← ۱/۵ نمره	$\frac{1 \text{ mol NaHCO}_3}{100 \text{ g}} \times \frac{1 \text{ mol CO}_2}{2 \text{ mol NaHCO}_3} \times \frac{44 \text{ g}}{1 \text{ mol}} \times \frac{1 \text{ Lit}}{1 \text{ g}} \times \frac{10^3 \text{ ml}}{1 \text{ Lit}} = 220 \text{ ml}$ $\text{NaHCO}_3 = (23 + 1 + 12 \times 1 + 3 \times 16) = 84 \text{ g}$
۱/۲	ب) ۱۱ ml × $\frac{1 \text{ mol NaClO}}{100 \text{ ml}} \times \frac{2 \text{ mol HCl}}{1 \text{ mol NaClO}} \times \frac{1 \text{ Lit}}{12 \text{ mol}} = 0.43 \text{ Lit}$	$\bar{M} = \frac{(24.2 \times 37) + (75.8 \times 35)}{100} = \frac{354.14}{100} = 3.5414 \text{ amu}$
۱/۵	M <sub>1</sub> = 17 + 20 = 37 amu (۲۵٪) M <sub>2</sub> = 17 + 18 = 35 amu (۲۵٪)	<p>(۲۵٪)    (۲۵٪)</p>