

فصل ۳

محلول

تهیه محلول ها

(۱) تهیه محلول از ماده جامد : رابطه ی استفاده شده $\frac{P}{100} \times \frac{\text{گرم}}{\text{جرم مولی}} = M \cdot V$

(۲) تهیه محلول از یک محلول غلیظ تر : رابطه ی استفاده شده $M_1 V_1 = M_2 V_2$

برای تهیه یک محلول دو راه وجود دارد :

$V_2 = V_1 + V_{H_2O}$ $C = \frac{g}{L}$ $M = \frac{C}{\text{جرم مولی}}$

تمرین ۱: برای تهیه ۸۰۰ میلی لیتر محلول ۰/۴ مولار پتاس ، چند گرم از این ماده با فلوس ۷۰ درصد مورد نیاز است ؟

$$(KOH = 56 \frac{g}{mol})$$

۳/۲ (۱)

۲۵/۶ (۲)

۳۲ (۳)

۶/۴ (۴)

تمرین ۲: برای تهیه ۴۰۰ میلی لیتر محلول ۰/۸ مولار پتاس از محلول غلیظ ۱۱۲ گرم بر لیتر ، به چند میلی لیتر آب نیاز

$$\text{است ؟ } (KOH = 56 \frac{g}{mol})$$

۳۲۰ (۱)

۱۶۰ (۲)

۲۴۰ (۳)

۲۶۰ (۴)

تمرین ۳: برای تهیه ۲۰۰ میلی لیتر محلول ۰/۲ مولار سود از محلول غلیظ ۱۶۰ گرم بر لیتر سود به چند میلی لیتر آب نیاز

$$\text{داریم ؟ } (NaOH = 40)$$

۱۹۰ (۱)

۱۰ (۲)

۱۶۰ (۳)

۱۱۰ (۴)