

化学基本事項まとめ(理論分野)

1-05 化学式量, 物質質量

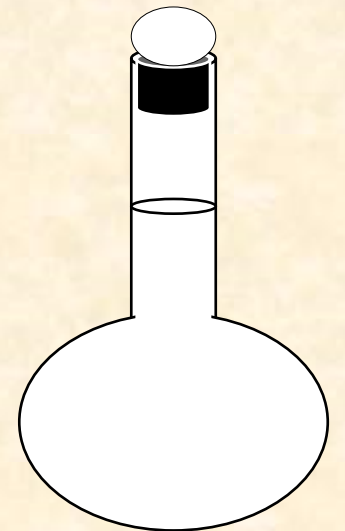
1-06 濃度

1-07 化学反応式, イオン反応式の量的関係

問

0.0100 mol/Lの硫酸ナトリウム水溶液1.00 Lを調整するとき、正しいつくり方を次の①～③から選べ。
ただし、硫酸ナトリウムの式量は142とする。

- ① 硫酸ナトリウム1.42 gを水1.00 Lに溶かす。
- ② 硫酸ナトリウム1.42 gを水に溶かして1.00 Lにする。
- ③ 硫酸ナトリウム1.42 gを水998.58 gに溶かす。



問

18.0 mol/Lの濃硫酸を水で薄めて3.00 mol/Lの希硫酸1.00 Lを調整したい。必要な濃硫酸の体積は何 mLか。整数値で求めよ。

問

質量パーセント濃度36.5 %の濃塩酸の密度は

1.20 g/cm³である。

この水溶液のモル濃度を有効数字2桁で求めよ。

ただし、原子量はH=1.0, Cl=35.5とする。