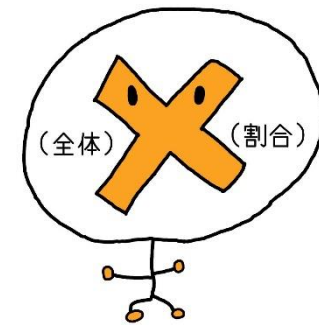


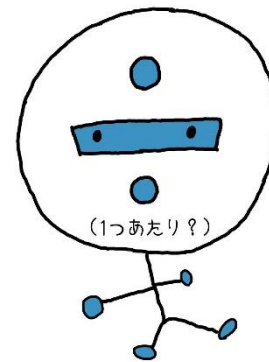
問1 [質量パーセント濃度]

質量パーセント濃度 48% の硝酸カリウム水溶液 25g に含まれる硝酸カリウムの質量を求めよ。



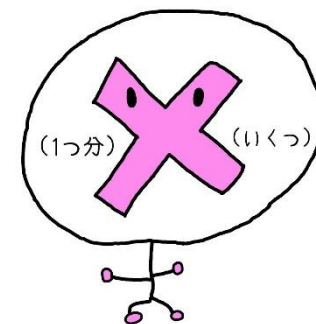
問2 [モル濃度]

グルコース $C_6H_{12}O_6$ (分子量 180) 36 g を
水にとかして 400mL とした溶液のモル濃
度を求めよ。



問3 [質量パーセント濃度とモル濃度]

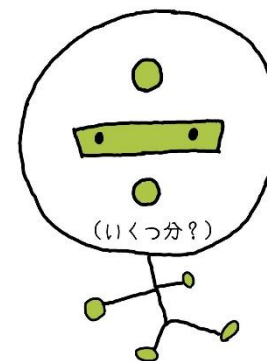
$\text{H}_2\text{SO}_4 = 98$ として、次の計算をせよ。



- (1) 質量パーセント濃度が20%の希硫酸
(密度 $1.2\text{g}/\text{cm}^3$) のモル濃度を求めよ。

問3 [質量パーセント濃度とモル濃度]

$H_2SO_4 = 98$ として、次の計算をせよ。



(2) モル濃度が 18mol/L の濃硫酸 (密度 1.8g/cm^3) の質量パーセント濃度は何%か。