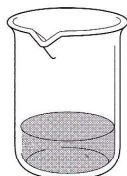


問6(ア)

〔実験1〕でつくったビーカーBの硝酸カリウム水溶液の質量パーセント濃度は何%か。ただし割り切れない場合は小数第二位を四捨五入して求めなさい。



ビーカーB
水(溶媒) 100g
硝酸カリウム(溶質)80g

硝酸カリウム 水

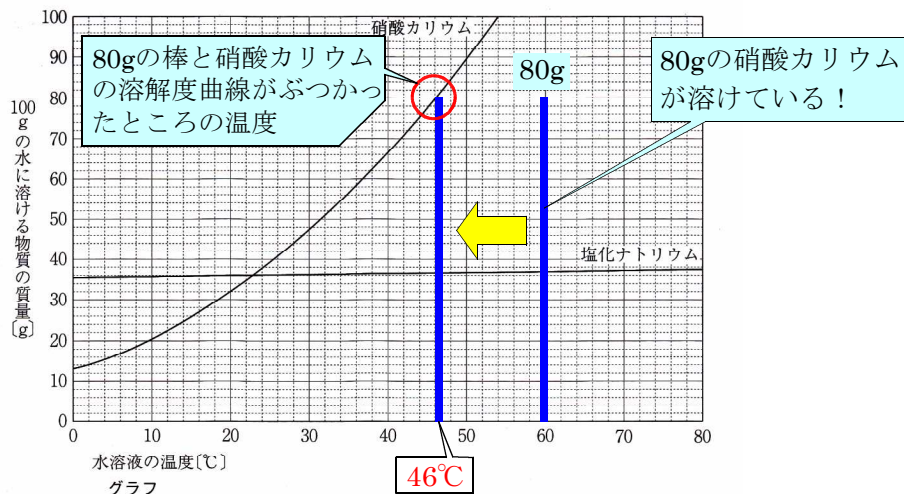
$$\text{溶質} \div (\text{溶質} + \text{溶媒}) \times 100 = \text{濃度}$$

$$80 \div (80 + 100) \times 100 = 44.4\% \dots$$

問6(イ)

答 44.4%

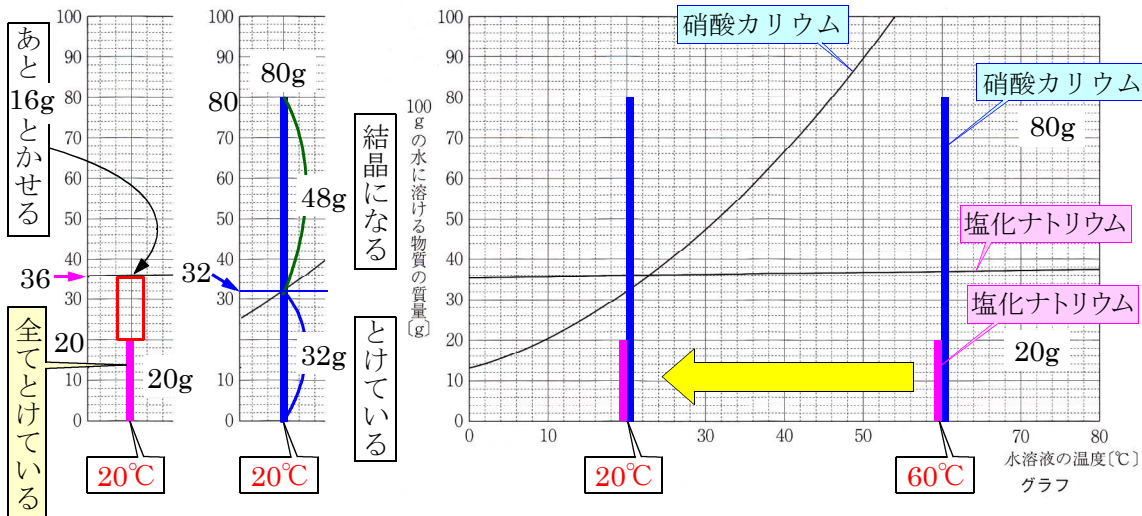
〔実験2〕で、ビーカーBの硝酸カリウム水溶液から結晶が出はじめる温度は何℃か。



答 46°C

問6(エ)

水100 gを入れたビーカーCを用意し、塩化ナトリウム20gと硝酸カリウム80gの粉末を加えて、水溶液の温度を60℃に調整しながらよくかき混ぜてすべて溶かした。その後、ビーカーCの水溶液の温度を20℃まで下げ、出てきた結晶をろ過して取り出した。この方法により、取り出すことができた純粋な硝酸カリウムは何gか。その値を整数で書きなさい。



答 48g