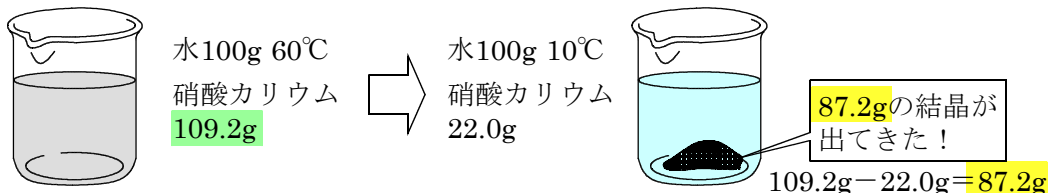


問2(ア)

下の表は、硝酸カリウムが100gの水に溶けるときの、水の温度と溶解度の関係を表したものである。60℃の水100gを入れたビーカーに硝酸カリウムを溶けるだけ溶かして飽和溶液をつくったあと、10℃までゆっくりと冷やすと結晶が出てきた。このとき、出てきた結晶の質量は、溶かした硝酸カリウム全体の質量の何%と考えられるか。その値を書きなさい。ただし、答えは、小数第1位を四捨五入し、整数で答えなさい。

水の温度 [℃]	0	10	20	30	40	50	60
硝酸カリウム [g]	13.3	22.0	31.6	45.5	63.9	85.2	109.2



式 $87.2 \div 109.2 \times 100 = 79.8 \dots \approx 80 (\%)$

答 80(%)

問2(イ) 水とエタノールを混ぜて加熱したときの温度はどのように変化したか。適するグラフを選びなさい。

水とエタノールの混合物

沸とう石

水

混合物の場合

2種類以上の物質が交ざった場合は平らな直線部分があらわれず、一定の沸点をもたない。

温度 [℃]

加

水蒸気を多くふくむ

エタノールがほとんど沸とうした状態でエタノールはわずか

沸点の低いエタノールが先に沸とうして出てくる。少量の水をふくむ

1. 温度 [℃] vs 加熱した時間 [分]
2. 温度 [℃] vs 加熱した時間 [分]
3. 温度 [℃] vs 加熱した時間 [分]
4. 温度 [℃] vs 加熱した時間 [分]