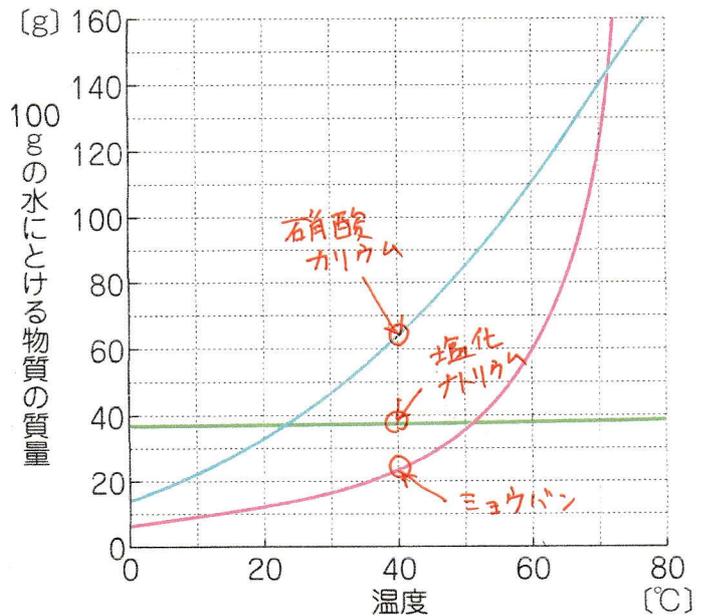


② 右の図は、硝酸カリウム、三ヨウバン、塩化ナトリウムの3つの物質の溶解度曲線であり、40℃の水100gに硝酸カリウムは63.9g、三ヨウバンは23.8g、塩化ナトリウムは36.3gとけます。次の問いに答えなさい。

① 40℃の水100gに三ヨウバンを10gとかけた水溶液をつくりました。この水溶液には三ヨウバンをあと何gと加すことができますか。

$$23.8 - 10 = 13.8$$

$$(13.8 \text{ g})$$



② 40℃の水200gに三ヨウバン60gを入れて飽和水溶液をつくりました。とけきれない三ヨウバンの質量は何gですか。

$$23.8 \times 2 = 47.6, \quad 60 - 47.6 = 12.4$$

$$(12.4 \text{ g})$$

③ 60℃の水100gに硝酸カリウムをとかけた飽和水溶液と、60℃の水100gに塩化ナトリウムをとかけた飽和水溶液をそれぞれ20℃まで冷やしたときに出てくる結晶の質量について正しいものを次から選べなさい。

(ウ)

- ア 硝酸カリウムの結晶の質量は、塩化ナトリウムの結晶の質量より少ない。
- イ 硝酸カリウムの結晶の質量は、塩化ナトリウムの結晶の質量とほぼ同じである。
- ウ 硝酸カリウムの結晶の質量は、塩化ナトリウムの結晶の質量より多い。