|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 解答例 | | | 解説 | |
| １ | 知識アイコン  知識アイコン | ⑴　9.1％  ⑵　水：255g，砂糖：45g | １ | ⑴　が20g，が200gなので，質量パーセントは，20÷（200＋20）×100＝9.09…≒9.1〔％〕である。  ⑵  ・質量パーセント濃度が15％の砂糖水をつくる。  ・の質量300gのうち15％が砂糖である。  ・砂糖の質量は300〔g〕×0.15＝45〔g〕である。  ・水の質量は300〔g〕－45〔g〕＝255〔g〕になる。 |
| ２ | 知識アイコン  知識アイコン  知識アイコン  知識アイコン  知識アイコン  知識アイコン | ⑴　硝酸カリウム  ⑵　52％  ⑶①　硝酸カリウム  　②　78g  　③　小さくなっている  ⑷　ミョウバン：エ，硝酸カリウム：ア，塩化ナトリウム：イ，：ウ | ２ | ⑴⑵　曲線を読みとる。  ・60℃での溶解度  　カリウム　約110g  　ミョウバン　約58g  　塩化ナトリウム　約37g  ・硝酸カリウム水溶液の質量パーセント濃度  110÷（100＋110）×100＝52.38…≒52〔％〕  ⑶  ・水の温度が20℃のときの溶解度  　硝酸カリウム　約32g  　ミョウバン　約12g  　塩化ナトリウム　約36g  ・いったんとけた物質が再結晶する質量  硝酸カリウム　約78g（110g－32g）  ミョウバン　約46g（58g－12g）  塩化ナトリウム　約1g（37g－36g） |
| ３ | 知識アイコン |  | ３ | 砂糖を水の中に入れると，水が砂糖のと粒子との間に入りこむことでとける。  ・水溶液の性質  ①である。  ②さはどの部分でも同じである。  ③時間がたっても②のままである。 |