|  |  |
| --- | --- |
| 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。 |