

入試で漢字指定が多いため漢字で書けるようにしておくこと。ただし、※印のところは、ひらがなでも正解になります。

- | | | | |
|----|---|----|--|
| 1 | ^{ようばい} 溶媒 | 27 | ^{じょうりゅう} 蒸留 |
| 2 | ^{ようしつ} 溶質 | 28 | ホウ酸 |
| 3 | ^{ようかい} 溶解 | 29 | 食塩 |
| 4 | ^{ようえき} 溶液 | 30 | ミョウバン |
| 5 | 食塩水 | 31 | ^{りゅうさんどう} 硫酸銅 |
| 6 | アルコール ^{すいようえき} 水溶液 | 32 | ③ |
| 7 | 重く | 33 | $A=B=C$ |
| 8 | 軽く | 34 | 9.1 |
| 9 | 軽い | 35 | C 1.1g |
| 10 | 30 | 36 | B A |
| 11 | 120 | 37 | 38.1g |
| 12 | 30 | 38 | ア |
| 13 | 300 | 39 | エ |
| 14 | 90 | 40 | A |
| 15 | 12 | 41 | 70 |
| 16 | 42.5 | 42 | 20 |
| 17 | 3.6 4倍にうすめるから水酸化ナトリウム 1(1.2g)に
対して3の水を加える。 | 43 | 35 |
| 18 | ^{ほうわようえき} 飽和溶液 | 44 | 30 |
| 19 | 増え | 45 | 15 |
| 20 | ^{すいさんか} 水酸化カルシウム | 46 | 45 |
| 21 | 減り | 47 | 27 |
| 22 | ^{あつりょく} 圧力 | 48 | 24 |
| 23 | 二酸化炭素 | | 20%200gの水溶液は、固体=40gと水=160gでできている。A点の水溶液は、固体=40g(②)と水=100g(⑤)のため、同じ濃さにするためには、 $40g \times 160g / 100g = 64g$ の固体を溶かせばよいから $64g - 40g = 24g$ 。 |
| 24 | フェノールフタレイン | 49 | 20 |
| 25 | ^{さいけっしょう} 再結晶 | | ⑦=560gだから、固体(②)=160g、水(⑤)=400gになっている。そのため、20℃では $35g \times 400g / 100g = 140g$ までしか溶けない。よって、20gになる。 |
| 26 | ^{じょうはつざら} 蒸発皿 | 50 | 25 |
| | | | ⑦=350gだから、固体(②)=100g、水(⑤)=250gになっている。そのため、水が150gになったら、 $50g \times 150g / 100g = 75g$ までしか溶けない。よって、25gになる。 |