

ポイント P6

- ① 純物質 混合物
- ② 熱運動 固体 三態
- ③ 蒸留 分留 再結晶
- ④ 元素 単体 化合物
- ⑤ 炎色反応 黄
- ⑥ 水素 炭素 窒素 酸素 ナトリウム 塩素 銅

基1

- (1) (5) (±)
- (2) (ア)と(カ)
- (3) (イ) (エ) (カ)

1 P7

- (1) 気体
- (2) ① 融解 ② 凝固 ③ 蒸発 ④ 蒸餾 ⑤ 昇華
- (3) (a) ⑤ (b) ④
- (4) $273 + 27 = 300 [K]$
 $373 - 273 = 100 [^{\circ}C]$

2 P7

- (1) ウ, ケ
- (2) イ, キ, ク

3 う

4 ア

- (1) 温度計, イ 板付きフラスコ う ガスバーナー エ リービッチ冷却器 オ 三角フラスコ
- (2) B
- (3) 交沸を防ぐため。
- (4) 冷却器 向かう蒸気の温度を測り、液面に近づくとき、混合蒸気の温度で表わす。

5

- (1) 昇華法
- (2) ②

6 ①, ④

- ⑦ イ, オ 黄リン P₄, 赤リン P (組成式)
- ともに共有結合の結晶 (巨大分子)

8

Sr	Li	Ca	Na	Ba	Cu	K
紅	赤	橙赤	黄	黄緑	青緑	赤紫

- (ア) Na 黄 (イ) Ca 橙赤
- (ウ) Ba 黄緑 (エ) Cu 青緑

9

- (1) K 沈殿
- (2) $KCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl + KNO_3$

発1 P9

- (1) 二酸化炭素 CO₂, C (0は途中にあり)
 - (2) 水 H₂O, H
- $$CuSO_4 + 2H_2O \rightarrow Cu(OH)_2 + H_2SO_4$$
- ↓
Cu²⁺ + 2OH⁻
↓
青色

- (3) 試験管上部で水滴が出るとき、下部にたまり、割れやすくなる。加熱部が

10

- (1) ② $NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl + NaNO_3$
 - (2) ④ $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ は水にとけやすくなる
 - (3) ③ ジュラルミン
- $$-C-C-O-C-C-$$
- (CH₃CH₂)₂O

- (4) ⑥ (溶媒と溶質の性質により分離)

11

- ① ③ ⑤

