

中1理科 2学期定期テスト対策プリント「密度・気体」模範解答

[問題 1](1)ア：密度 19.3 g/cm^3 金 イ：密度 8.93 g/cm^3 銅 (2) 131.5 g (3) 35 cm^3

[問題 2](1)密度 (2)銅： 8.9 g/cm^3 アルミニウム： 2.7 g/cm^3 鉄： 7.9 g/cm^3 (3)アルミニウム (4) 106.8 g
(5) 30 cm^3 (6) 約 1.9 cm^3

[問題 3](1) e (2) c (3) b と d (4) ガラス

[問題 4](1)二酸化炭素 (2)酸素 (3)水上置換法 (4)イ (5) D、水素 (6) A、二酸化炭素
(7)塩化アンモニウムと水酸化カルシウムを混ぜて試験管に入れ加熱する

[問題 5]①水上置換 ②水上置換 ③無色 ④無臭 ⑤特有な刺激臭 ⑥大きい ⑦小さい
⑧少しとける ⑨とげにくい ⑩よくとける ⑪酸性 ⑫アルカリ性
⑬物質を燃やすはたらきがある ⑭空気中の $4/5$ ⑮空気と混ぜて火をつけると爆発する

[問題 6](1)水上置換法 (2)水にとけにくい気体 (3) C (4)水素 (5) A (6)アンモニア (7) D (8)酸素

[問題 7](1) A：石灰石 B：うすい塩酸 (2)白くにごる (3)黄色になる (4)酸性 (5)ペットボトルがへこむ
(6)水にとける

[問題 8](1)赤色 (2)アルカリ性 (3)起こらない (4)青色

(5)アンモニアは水に非常にとけやすく、フラスコ内のアンモニアが水にとけ、フラスコ内の圧力が低くなり、下から水を吸い上げるから。

中1理科 2学期定期テスト対策プリント「状態変化」模範解答

[問題 1](1)固体 (2)水蒸気 (3)イ、ウ、オ (4)状態変化 (5)沸点 (6)融点

(7)ア：昇華 ウ：凝固 エ：融解 (8)二酸化炭素 (9)ア

[問題 2](1)エタノール (2)エタノール (3)鉄 (4)塩化ナトリウム

[問題 3](1)融点： 0°C 、沸点： 100°C (2) B (3) C、D、E、G (4) C

[問題 4](1)水 (2) B と D (3) C

[問題 5](1)純粋な物質 (2)固体から液体、液体から気体に状態変化するときの温度が一定であるため
(3) 5 分後 (4)液体と気体が混ざっている状態(沸騰している、も正解)
(5) 固体と液体が混ざっている状態

[問題 6](1)沸騰石 (2) BC 間 (3) B (4)蒸留

[問題 7](1)蒸留 (2) 4 分～8 分の間 (3)沸点の違い

中1理科 2学期定期テスト対策プリント「水溶液」模範解答

[問題 1](1)ろうと (2)ウ (3)ろ紙を水でぬらす (4)できない (5)ろ液

[問題 2](1)多くなる (2)食塩：ウ 硝酸カリウム：ア (3)硝酸カリウム (4)再結晶 (5)ウ

[問題 3](1)硝酸カリウム (2)硝酸カリウム (3)ミョウバン (4)塩化ナトリウム (5)加熱して水分を蒸発させる

[問題 4](1) 20% (2) 45% (3) 285g

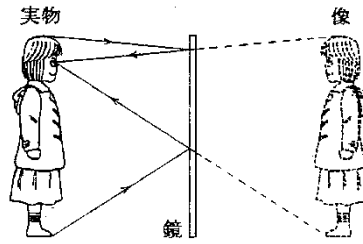
[問題 5](1) 350 g (2) 150 g

中1理科 2学期定期テスト対策プリント「光」模範解答

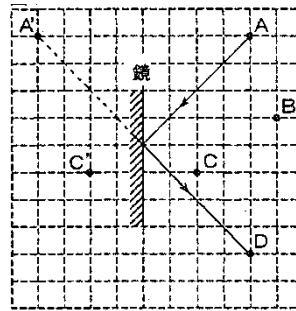
[問題 1]①光源 ②太陽 ③反射

[問題 2](1)入射光 (2)反射角 (3)角 A = 角 B (4)反射の法則 (5)像 (虚像は○、実像は×)

[問題 3](1) 右図 (2) 80 cm 以上



[問題 4](1)右図 (2)右図 (3) A、D (4) C、D

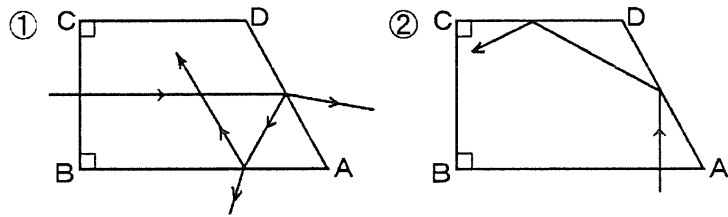


[問題 5]イ

[問題 6](1)入射角 = 反射角 (2)①入射角 > 屈折角 ②入射角 < 屈折角 (3)① 49° ②全反射

[問題 7](1)右図 (2)①ウ ②エ

[問題 8]ア



[問題 9]右図

