

① 1 (1) ア

(2) シダ植物

2 (1) ① 2 ② 2

(2) 0.9 g/cm^3

3 (1) 周波数

(2) イ

4 (1) エ

(2) a, c

② 1 (1) 燃焼

(2) 方法：うすい塩酸にそれぞれの物質に入れる

性質の違い：鉄の方は水素を出して溶けたが、加熱後の物質は変化が見られなかった。

(3) エ

2 (1) イ

(2) 電離のようす： $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$

陰イオン：塩化物イオン

(3) イ

(4) 燃料電池

③ 1 (1) 弾性

(2) 6cm

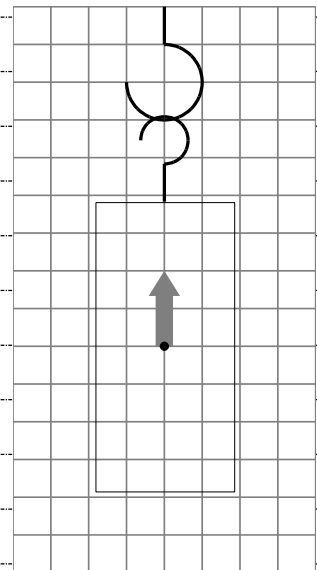
(3) イ

(4) 5cm

(5) エ

2 (1) 右図

(2) イ・ウ



4 1 (1) 60%

(2) イ

2 (1) 気圧配置：西高東低

記号 ア

(2) ウ

3 (1) イ→ア→ウ

(2) B

(3) 温暖前線

(4) ウ

5 1 (1) エ

(2) 酢酸カーミン液（酢酸オルセイン液）

(3) (A→) B→D→C→E

(4) その細胞が大きくなる

2 (1) ア・エ・オ

(2) ア

(3) オ

(4) ウ