

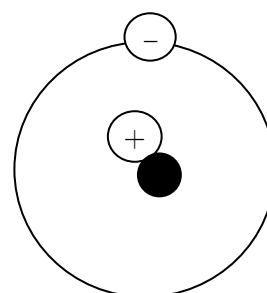
原子とイオン2

名前

点

- 1 右の図は原子のモデルです。以下の（ ）
に適切な語句を入れなさい。

原子は中心に+の電気を帯びた①（ ）
と 電気を帯びていない②（ ）があり、
これらをまとめて③（ ）という。
この③のまわりを-の電気を帯びた④（ ）
が周回運動している。



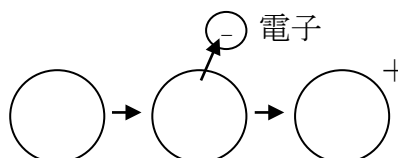
④が原子からはなれたり、他の原子から④をもらったりして
電荷をおびた状態の粒子を⑤（ ）という。

⑤には④を失って出来る⑥（ ） 、④を他の原子からもらって
できる⑦（ ）がある。

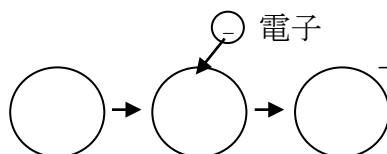
- 2 次の各問いに答えなさい。

- ① Aのように+の電気を持った
原子をなんというか。

A



B



- ② Bのように-の電気を持った原子をなんというか。

- ③ 水素原子が電子を1個失って陽イオンになる様子を式で表すと



となる。次のそれぞれを式で表しなさい。

- ア ナトリウム原子は電子を1個失って陽イオンになる。

- イ マグネシウム原子は電子を2個失って陽イオンになる。

- ウ 塩素原子は電子を1個もらって陰イオンになる。

解答

1

- ① 陽子 ② 中性子 ③ 原子核 ④ 電子
⑤ イオン ⑥ 陽イオン ⑦ 陰イオン

2

- ① 陽イオン ② 陰イオン

