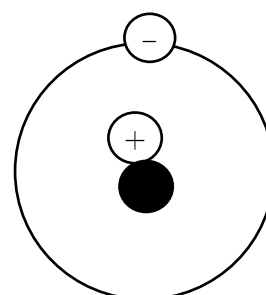


# 原子とイオン2

学習日 月 日

点

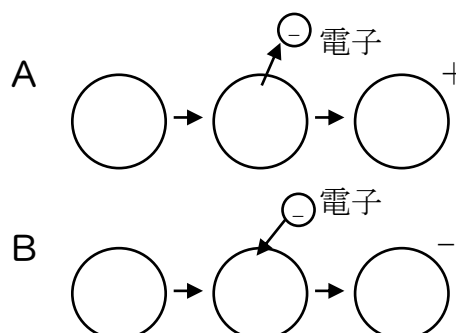
- 1 右の図は原子のモデルです。以下の ( ) に適当な語句を入れなさい。
- 原子は中心に+の電気を帯びた① ( ) と電気を帯びていないこれらをまとめて③ ( ) という。この③のまわりを-の電気を帯びた④ ( ) が周回運動している。



- 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。

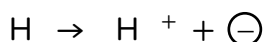
- 2 次の各問いに答えなさい。

- ① Aのように+の電気を持った原子をなんというか。



- 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
- ③ ア  $\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + \ominus$   
イ  $\text{Mg} \rightarrow \text{Mg}^{2+} + \ominus\ominus$   
ウ  $\text{Cl} + \ominus \rightarrow \text{Cl}^-$