

実戦力 UP トレーニング 3年 理科 ウォーミング UP ⑩ 「化学変化とイオン」 本体 P 35~36	実施日 年 月 日	点数 
	氏名	点

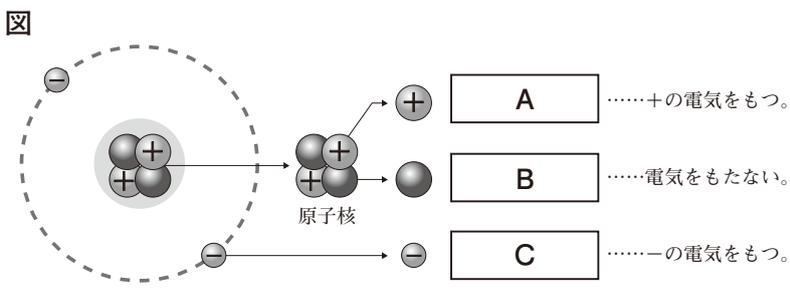
1 次の1~7の問いに答えなさい。(10点×10)

1 塩化ナトリウム(食塩)や塩化水素のように、水にとかしたときに電流が流れる物質を何というか。

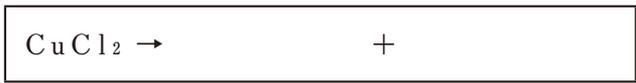
2 イオンについて、次の文中の **a** , **b** にあてはまることばを書け。

原子が電子を失って、+の電気を帯びたものを **a** といい、原子が電子を受けとって、-の電気を帯びたものを **b** という。

3 図のA, Bにあてはまる名称を書け。



4 塩化銅が電離するときの化学反応式を完成させよ。



5 酸性の化合物を水にとかすと、何という陽イオンを生じるか。

6 塩酸と水酸化ナトリウム水溶液を混ぜ合わせたときにできる塩化ナトリウムのように、酸の陰イオンとアルカリの陽イオンとが結びついてできた物質を何というか。

7 うすい塩酸の中に亜鉛板と銅板を電極とした電池について、次の文中の **a** にはあてはまることばを、**b** には適切な記号を選べ。

-極では、亜鉛が **a** を2個失って亜鉛イオンになり、+極では、水素イオンが **a** を受けとって水素が発生する、このとき、**a** は、電流が流れる向きと **b** (ア 同じ イ 反対の) 向きに移動する。