

③ 下の表は原子とイオンの関係をまとめたものである。

原子	電子	イオンの名前	イオン式
水素(H)	1個失う。	水素イオン	b
塩素(Cl)	1個受けとる。	塩化物イオン	c
ナトリウム(Na)	1個失う。	a	d
銅(Cu)	2個失う。	銅イオン	e

(1) a ~ e にあてはまるイオンの名前やイオン式を書け。

a (ナトリウムイオン) b (H^+) c (Cl^-)
 d (Na^+) e (Cu^{2+})

(2) 塩素原子には、陽子が17個ある。塩化物イオンには電子は何個あるか。

塩化物イオンは 塩素原子 が電子 \ominus (18) 個
 を1個受けとって (陽子17個、電子17個)
 できる。 \oplus \ominus

④ 右のア~オのイオンについて、次の問いに答えなさい。

ア	H^+
イ	Cl^-
ウ	Na^+
エ	水酸化物イオン
オ	銅イオン

(1) 水酸化ナトリウム水溶液中に存在するイオンはどれか。右のア~オから2つ選べ。

(ウ エ)

(2) 塩酸と塩化ナトリウム水溶液のどちらにも存在するイオンはどれか。右のア~オから選べ。

(イ)

(3) 次の式は塩酸中の塩化水素の電離を表したものである。



(4) イとオが結合してできる物質の名前を書け。 (塩化銅)