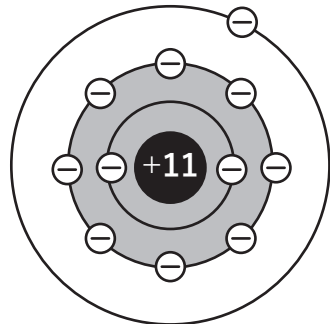


イオンと電解質

1 イオン () に適当な数字を入れるか、または選びなさい。

(1)

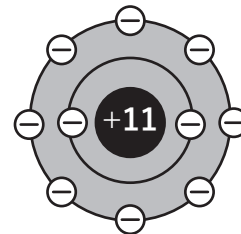
ナトリウム
① (原子 ・ イオン)



原子核 + ② (11)
電 子 - ③ (11)
全 体 ④ (±0)

電氣的に ⑤ (+ ・ - ・ 中性)

ナトリウム
⑥ (原子 ・ イオン)

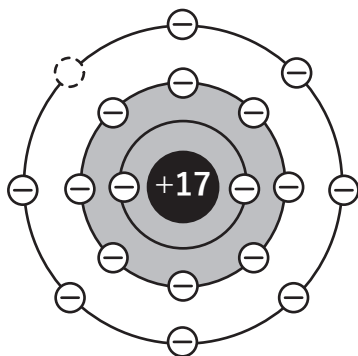


原子核 + ⑦ (11)
電 子 - ⑧ (10)
全 体 ⑨ (+1)

電氣的に ⑩ (+ ・ - ・ 中性)

・ ナトリウム原子は、電子を1個 ⑪ (放出して ・ 受けとって)、⑫ (陽 ・ 陰) イオンになる。

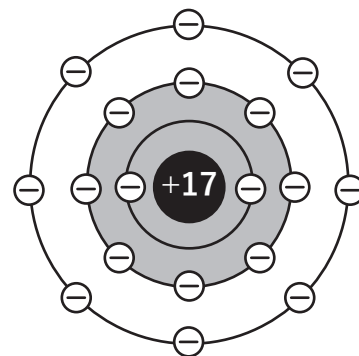
(2) ① (塩素原子 ・ 塩化物イオン)



原子核 + ② (17)
電 子 - ③ (17)
全 体 ④ (±0)

電氣的に ⑤ (+ ・ - ・ 中性)

② (塩素原子 ・ 塩化物 イオン)



原子核 + ⑦ (17)
電 子 - ⑧ (18)
全 体 ⑨ (-1)

電氣的に ⑩ (+ ・ - ・ 中性)

・ 塩素原子は、電子を1個 ⑪ (放出して ・ 受けとって)、⑫ (陽 ・ 陰) イオンになる。