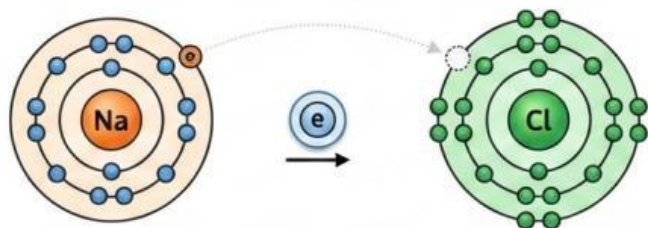
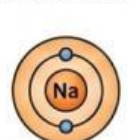


## HÀNH TRÌNH CỦA ELECTRON (Sự hình thành phân tử NaCl)

### Bài tập 1: Trao đổi vật phẩm (Kéo thả)



### Bài tập 2: Dán nhãn (Kéo thả)



Ion Sodium



Ion Chloride

[Na<sup>+</sup>]

[Cl<sup>-</sup>]

[Na<sup>-</sup>]

[Cl<sup>+</sup>]

### Bài tập 3: Điền từ (Trắc nghiệm thả xuống)

Nguyên tử Sodium (Na) có xu hướng  1 electron để đạt cấu hình bền vững. Khi đó nó trở thành ion mang điện tích .

Nguyên tử Chlorine (Cl) có xu hướng  1 electron. Khi đó nó trở thành ion mang điện tích .

Hai ion này hút nhau bằng lực hút .

### Bài tập 4: Phương trình hóa học (Nối cột A với B)

| A                            | B              |
|------------------------------|----------------|
| 1. $Na \rightarrow$          | a. $NaCl$      |
| 2. $Cl + 1e \rightarrow$     | b. $Na^+ + 1e$ |
| 3. $Na^+ + Cl^- \rightarrow$ | c. $Cl^-$      |

Finish