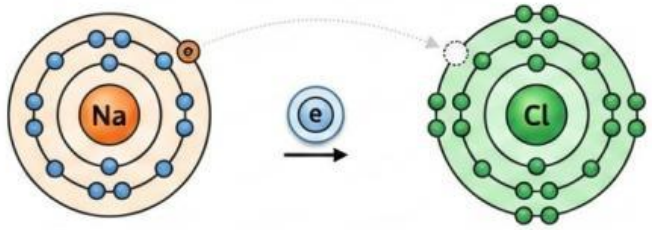
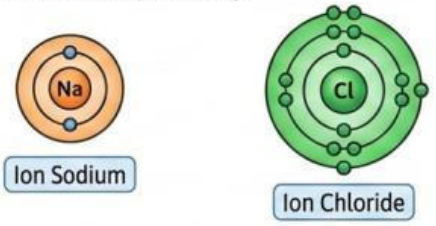
Họ và tên: ..... Lớp: .....

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)



[Na^+] [Cl^-] [Na^-] [Cl^+]

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

Nguyên tử Sodium (Na) có xu hướng [nhường/nhận] 1 electron để đạt cấu hình bền vững. Khi đó nó trở thành ion mang điện tích [dương/âm].

Nguyên tử Chlorine (Cl) có xu hướng [nhường/nhận] 1 electron. Khi đó nó trở thành ion mang điện tích [dương/âm].

Hai ion này hút nhau bằng lực hút [tĩnh điện/hấp dẫn/từ trường].

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

LIVEWORKSHEETS