

A. PHẦN TRẮC NGHIỆM

cautron	155	166	177	188
1	D	A	A	C
2	C	A	A	B
3	C	A	C	D
4	C	C	C	A
5	D	A	D	D
6	D	A	D	D
7	A	B	B	A
8	C	B	D	D
9	A	D	A	A
10	C	D	D	B
11	B	A	A	C
12	D	A	C	B
13	A	C	D	A
14	B	D	D	C
15	B	C	A	A
16	A	B	C	B
17	B	B	C	C
18	D	C	D	A
19	C	B	B	B
20	B	C	B	A
21	C	B	A	D
22	B	D	B	C
23	A	D	C	D
24	A	D	C	B
25	A	D	B	B
26	D	B	B	D
27	D	C	B	C
28	B	C	A	C

B. PHẦN TỰ LUẬN

Câu 1: (2 x 0,25đ = 0,5đ)

<p>Z=8 : có xu hướng nhận 2e</p> $\text{O} + 2e \rightarrow \text{O}^{2-}$ <p>[He]2s²2p⁴ [Ne]</p>	<p>Z=11 : có xu hướng nhường 1e</p> $\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + 1e$ <p>[Ne]3s¹ [Ne]</p>
---	---

Câu 2: (4CT x 0,25đ = 1,0đ)

Công thức phân tử	Công thức electron	Công thức Lewis
HCl	H:Cḷ:	H—Cḷ:
Cl ₂	:Cḷ:Cḷ:	:Cḷ—Cḷ:
N ₂	:N::N:	:N≡N:
CO ₂	Ö::C::Ö	Ö=C=Ö

Câu 3: (1,0 đ)

- Tìm ra X là **Cl** (0,25đ)
- Tìm ra Y là **Kali** (0,25đ)
- Trình bày sự tạo thành ion **K⁺ ; Cl⁻** (0,25đ)
- Sự hình thành liên kết ion trong phân tử **KCl** (0,25đ)

Câu 4: (2 x 0,25đ = 0,5đ)

- (a) Giữa các phân tử HF có **liên kết hydrogen** nên nhiệt độ nóng chảy cao hơn so với HCl.
- (b) HCl đến HI : do **kích thước** nguyên tử halogen **tăng**, tương tác **Van der Waals** giữa các phân tử **tăng** nên nhiệt độ nóng chảy tăng.