

PHẦN 1. TRẮC NGHIỆM

Câu	101	102	103	104
1	D	C	C	C
2	D	B	B	C
3	C	C	A	D
4	B	C	C	B
5	D	B	A	B
6	A	C	C	D
7	D	D	A	D
8	D	B	C	B
9	B	A	C	C
10	D	D	B	C
11	D	A	D	B
12	B	A	C	B
13	C	D	A	C
14	A	C	C	A
15	B	C	A	C
16	B	B	D	D
17	C	B	A	B
18	C	D	A	B
19	D	C	A	B
20	B	C	D	B
21	B	A	B	B
22	B	A	D	B
23	A	A	D	C
24	B	C	A	D
25	B	A	A	B
26	A	D	A	D
27	C	A	C	A
28	C	A	C	C

PHẦN 2. TỰ LUẬN

Câu 1: Viết Đúng CTCT : 0,25 đ/1 chất.

Câu 2.

a, Tìm được kim loại Zn (0,75 điểm).

b, $C_M \text{HCl} = 0.5 \text{ M}$ (0,25 điểm).

Câu 3.

a,

NaCl : hiệu độ âm điện là 2,33 → hợp chất chứa liên kết ion (0,2 điểm).

CH₄ : hiệu độ âm điện là 0,35 → chứa liên kết CHT không phân cực (0,2 điểm).

H₂O: hiệu độ âm điện 1,24 → chứa liên kết CHT phân cực(0,2 điểm).

b, Nhiệt độ nóng chảy sắp xếp theo chiều tăng dần: CH₄ < H₂O < NaCl (0,2 điểm).

Giải thích :

- NaCl là phân tử chứa liên kết ion nên sẽ bền hơn liên kết CHT của phân tử H₂O và CH₄. Mà liên kết càng bền thì nhiệt độ nóng chảy càng cao. (0,1 điểm).

- H₂O có liên kết hydrogen liên phân tử nên có nhiệt độ nóng chảy cao hơn CH₄. (0,1 điểm).