**ĐÁP ÁN HÓA 10**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| made | cau | dapan |  | made | cau | dapan |  | made | cau | dapan |  | made | cau | dapan |
| 132 | 1 | D |  | 209 | 1 | D |  | 357 | 1 | C |  | 485 | 1 | C |
| 132 | 2 | D |  | 209 | 2 | A |  | 357 | 2 | A |  | 485 | 2 | B |
| 132 | 3 | B |  | 209 | 3 | B |  | 357 | 3 | D |  | 485 | 3 | A |
| 132 | 4 | B |  | 209 | 4 | C |  | 357 | 4 | B |  | 485 | 4 | A |
| 132 | 5 | C |  | 209 | 5 | B |  | 357 | 5 | B |  | 485 | 5 | B |
| 132 | 6 | C |  | 209 | 6 | D |  | 357 | 6 | C |  | 485 | 6 | C |
| 132 | 7 | D |  | 209 | 7 | C |  | 357 | 7 | D |  | 485 | 7 | D |
| 132 | 8 | A |  | 209 | 8 | A |  | 357 | 8 | D |  | 485 | 8 | D |
| 132 | 9 | A |  | 209 | 9 | D |  | 357 | 9 | A |  | 485 | 9 | B |
| 132 | 10 | B |  | 209 | 10 | A |  | 357 | 10 | B |  | 485 | 10 | A |
| 132 | 11 | A |  | 209 | 11 | C |  | 357 | 11 | A |  | 485 | 11 | C |
| 132 | 12 | C |  | 209 | 12 | B |  | 357 | 12 | C |  | 485 | 12 | D |

**Câu 1:**

Tinh thể NaCl được tạo nên từ các ion Na+ và Cl− 0,25đ

Tinh thể NaCl có dạng hình khối lập phương 0,25đ

Các ion Na+ và Cl− phân bố luân phiên trên đỉnh các hình lập phương 0,25đ

Xung quanh mỗi ion đều có 6 ion ngược dấu gần nhất 0,25đ

**Câu 2:**

Al → Al3+ + 3e 0,25đ

O + 2e → O2− 0,25đ

Al3+ + O2− → Al2O3 0,25đ

4Al + 3O2 → 2Al2O3 0,25đ

**Câu 3:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **CO2** |  | **O3** |
| 0.5 |  | Công thức electron  **0,5 điểm/ct** |  |
| 0.5 |  | Công thức Lewis  **0,25 điểm/ct** | 0.5 |
| 0.5 |  | Công thức cấu tạo  **0,25 điểm/ct** |  |

**Câu 4:**

NH3 Δχ = 0,84 0,25đ

🡺 Liên kết cộng hóa trị phân cực 0,25đ

CaCl2 Δχ = 2,16 0,25đ

🡺 Liên kết ion 0,25đ

**Câu 5:**

**** 0,25đ

**🡺 R = 32** 0,5đ

Kết luận được R là sulfur (S) 0,25đ

**Câu 6:**

* Lập luận giải được hạt proton của từng nguyên tố: PX = 7; PY = 8 0,5đ

*(Lưu ý: lập luận không thành công nhưng các bước thành phần có ý đúng có thể cho 0,25đ ở mục này)*

* Kết luận X là oxygen; Y là nitrogen 0,25đ
* Kết luận công thức hợp chất là N2O hoặc ON2 0,25đ