

STT	PHÁT BIỂU
1	Nitroge chỉ tồn tại ở dạng đơn chất .
2	Nitrogen chiếm 78% thể tích không khí
3	Diêm tiêu công thức là NaNO_3
4	Nitrogen chứa liên kết 3 kém bền.
5	Năng lượng liên kết N_2 lớn. (945 kJ/mol).
6	N_2 có TCHH: cả tính khử và tính oxi hoá trong đó tính oxi hóa là chủ yếu.
7	NH_3 có tên là AMMONIA.
8	$\text{NH}_4\text{NO}_2(\text{s}) \xrightarrow{t^0} \text{N}_2\text{O}(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$
9	Nguyên tử N còn 1 cặp e độc thân
10	NH_3 tan nhiều trong nước.
11	NH_3 là chất khí, không màu, nặng hơn không khí, mùi khai và xốc.
12	NH_3 có Tính base mạnh và tính khử yếu.
13	NH_3 làm quỳ tím hóa xanh, làm phenolphtalein hóa hồng.
14	Có thể nhận biết ion ammonium = dung dịch NaOH hoặc KOH.
15	NH_4HCO_3 : Làm bột nở sản xuất bánh bao.