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	$NH_4NO_2(s) \xrightarrow{t^0} N_2O(g) + 2H_2O(g)$
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.

LIVEWORKSHEETS