

I. ĐIỀN TỪ

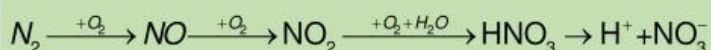
1. Đơn chất Nitrogen chiếm% thể tích không khí.
2. Giải thích tính trơ của N_2 ở nhiệt độ thường :do có liên kết.....bền.
3. Trong tự nhiên sấm chớp sinh ra khí có công thức.....
4. Phương trình tạo khói trắng: $NH_{3(g)} + HCl_{(g)} \rightarrow$
5. Khi nước mưa có $pH < \dots\dots\dots$ gọi là hiện tượng mưa axit
6. Công thức bột nở.....
- 7.

Oxide	N_2O		NO_2
Tên gọi	Dinitrogen oxide	Nitrogen monoxide	
Tính chất			

- 8.TCHH của NH_3 là tính.....và
- 9.TCHH của HNO_3 là tính.....và
10. Dung dịch NH_3 có môi trường, làm quỳ tím hóa, làm phenolphthalein hóa

Phần II. Tích vào đáp án đúng.

1. Quá trình tạo đạm tự nhiên là: khi có sấm sét xảy ra các quá trình:



2. Nitrogen có ứng dụng : tổng hợp amonia NH_3
3. Nitrogen có ứng dụng : tác nhân làm lạnh, bảo quản thực phẩm

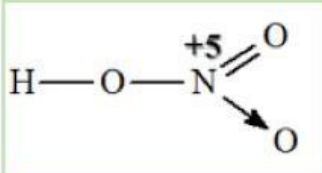
4. Cho phản ứng thuận nghịch ở trạng thái cân bằng:



Cân bằng sẽ chuyển dịch theo chiều thuận khi

- a) giảm nhiệt độ.
- b) tăng áp suất.
- c) Tăng nồng độ H_2 .
- d) thêm chất xúc tác.

5. Cấu tạo HNO₃



6. Phân tử NH₃ có cấu tạo liên kết **cộng hóa trị không phân cực**.

7. NH₃ + O₂ không có xúc tác: $4NH_3 + 3O_2 \xrightarrow{t^\circ} 2N_2 + 6H_2O$

8. HNO₃: Số oxi hóa của N là +3, hóa trị N là 4

9. Thụ động HNO₃ đặc nguội là Al, Fe, Cr.

10. Fe, hợp chất Fe tác dụng HNO₃ thì tạo Fe(NO₃)₂