

Điền từ

1. Phản ứng thuận nghịch là phản ứng xảy ra.....chiều
2. Trạng thái cân bằng của một phản ứng thuận nghịch là tốc độ phản ứng thuận..... tốc độ phản ứng.....
3. Theo Brønsted – Lowry: acid là chất..... H^+
4. pH là đại lượng dùng để.....
5. Công thức tính pH =
6. Môi trường acid: pH.....7, H^+ 10^{-7}
7. Môi trường base: pH.....7, H^+ 10^{-7}
8. Công thức Chuẩn độ dung dịch (sodium hydroxide) bằng (hydrochloric acid):.....
9. Đơn chất Nitrogen chiếm% thể tích không khí, gồm có đồng vị.
10. Giải thích tính trơ của N_2 ở nhiệt độ thường :do có liên kết.....bền.
11. Phân tử NH_3 có cấu tạo dạng hình
12. Pt chứng minh NH_3 có tính khử.....
13. Phân tử NH_3 có cấu tạo liên kết
14. Trên nguyên tử N còn **1 cặp e chưa liên kết** nên dung dịch NH_3 có tính
14. Công thức bột nở.....
16. **Nhận biết ion ammonium:** Đun nóng muối ammonium với dung dịch, sinh ra khí có mùi
17. Tác nhân mưa acid: do các khí.....
18. Thụ động HNO_3 đặc nguội:.....
19. **Phú dưỡng** là hiện tượng nguyên tố dinh dưỡng (nguyên tố N, P)
20. Tác dụng phèn chua là..... do ion tạo kết tủakéo các chất bẩn xuống.