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 **<u>1 cặp e chưa liên kết</u>** 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 tủa .....kéo các chất bẩn xuống.

LIVEWORKSHEETS