

Họ tên:

STT:

Lớp:



Chọn từ thích hợp

(lưu ý viết đúng chính tả, **không** ghi chỉ số trên dưới **ví dụ chỉ ghi 1s22s22p2**)

Môi trường trung tính có pH.....

$N_2$  thể hiện tính **oxi hóa** khi tác dụng với.....

$NH_3$  có tính **bazơ** ..... và tính .....**mạnh**

Môi trường axit có pH.....

Chất điện li là chất khi tan trong nước hoặc ở trạng thái nóng chảy phân li ra .....

Phương trình ion rút gọn: cho biết ..... phản ứng trong dung dịch chất điện li.

**pH** càng nhỏ thì độ axit càng .....

Cấu hình electron của N: .....

nitơ **trơ** về mặt hóa học vì có.....

$N_2$  thể hiện tính **oxi hóa** khi tác dụng với.....

Theo a-rê-ni-ut: Axit là chất khi tan trong nước phân li ra .....

Bazơ là chất khi tan trong nước phân li ra .....

**$Zn(OH)_2$ ,  $Al(OH)_3$**  gọi là hiđroxit .....



Điều chế  **$HNO_3$**  Trong phòng thí nghiệm từ.....

- Muối axit là muối mà anion gốc axit vẫn còn **H** có khả năng phân li ra ion .....

$$[H^+] = 10^{-a} \rightarrow pH = \dots\dots$$

Muối nitrat của các kim loại hoạt động mạnh (trước Mg) bị phân huỷ thành .....

$HNO_3$  có tính **AXIT** ..... và tính .....



3 Kim loại bị **thụ động** hoá trong dung dịch  $HNO_3$  đặc, nguội là .....

Muối nitrat của kim loại từ Mg  $\rightarrow$  Cu bị phân huỷ .....

Điều kiện để xảy ra phản ứng trao đổi: các ion kết hợp được với nhau tạo thành chất **kết tủa** hoặc chất ..... hoặc chất điện li .....

Muối nitrat của kim loại kém hoạt động (sau Cu) bị phân huỷ thành .....

Chất điện li mạnh: phân li ..... thành ion, mũi tên ..... chiều

$H_2S$ ,  $H_2CO_3$ ,  $H_3PO_4$ ,  $HF$ ,  $H_2SO_3$ ,  $CH_3COOH$ ,  $HClO$  là các chất điện li .....

Tất cả muối amoni và muối nitrat **đều** ..... trong nước và **điện li** ..... thành ion.

**Nối 2 cột phù hợp**

|                   |                     |
|-------------------|---------------------|
| $NaHCO_3$         | Muối axit           |
| $Al(NO_3)_3$      | Muối trung hòa      |
| Khí $NH_3$        | Môi trường axit     |
| $[H^+] = 10^{-9}$ | Môi trường kiềm     |
| $NH_4HCO_3$       | Hidroxit lưỡng tính |
| $Al(OH)_3$        | Bột nở              |
| $[H^+] = 10^{-4}$ | Làm xanh quì tím ẩm |