



Họ tên	Lớp
--------	-----




CÂU 1: HÃY NỐI 2 CỘT CHO PHÙ HỢP

Môi trường trung tính

$[H^+] > 10^{-7} (M)$

Môi trường axit

$[H^+] = 10^{-7} (M)$

Môi trường kiềm

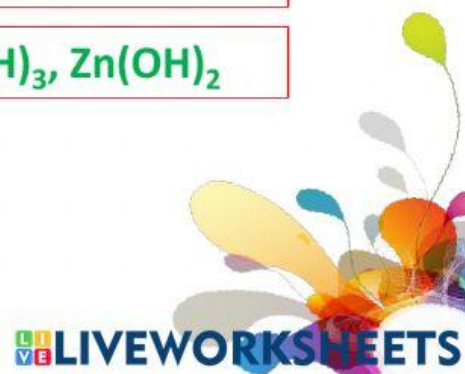
$[H^+] < 10^{-7} (M)$

Hydroxit lưỡng tính

Không phản ứng
với nhau

Điều kiện để xảy ra phản ứng
trao đổi ion

$Al(OH)_3, Zn(OH)_2$



Các ion cùng tồn tại

Các ion **không** cùng tồn tại

Muối axit

Muối trung hòa

$$pH + pOH =$$

$$pH =$$

Có phản ứng với nhau

1 trong 3 điều kiện: tạo kết tủa hoặc chất khí hoặc điện li yếu



$$-\lg[H^+]$$

14

Câu 2: TÌM TỪ THÍCH HỢP ĐIỀN VÀO CHỖ TRỐNG

Nồng độ H^+ càng lớn thì pH càng.....

pH nhỏ hơn 7 là môi trường

pH lớn hơn 7 là môi trường

Phương trình ion rút gọn cho biết phản ứng .

Tích số ion của nước phụ thuộc vào

Hiđroxit lưỡng tính vừa tác dụng cả và

$HClO$, HNO_2 , H_2S , HF , H_2SO_3 , H_2CO_3 , CH_3COOH là các chất điện li.....

Bảo toàn điện tích: Tổng mol. điện tích âm tổng mol. điện tích dương

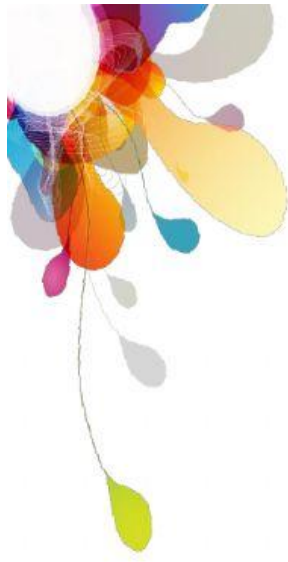


Câu 3: Chọn các chất là chất điện li yếu?



Câu 4: Chọn các chất KẾT TỦA?





Câu 5: Trong một cốc nước chứa a mol Na^+ , b mol Mg^{2+} , c mol NO_3^- , và d mol HCO_3^- . Lập biểu thức liên hệ giữa a , b , c , d

- A. $a + b = c + d$
- B. $2a + 2b = c + d$
- C. $a + b = c - d$
- D. $a + 2b = c + d$

Câu 8: Chọn giá trị pH đúng

a. $[\text{H}^+] = 0,01$

b. $[\text{OH}^-] = 0,03$

c. H_2SO_4 0,03M

d. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,05M





Câu 8: Chọn môi trường đúng

a. $[H^+] = 10^{-3}$

b. $[OH^-] = 10^{-3}$

c. pH =7

d. pH =10

