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)
Hiđroxit lưỡng tính	**Không phản ứng với nhau**
Điều kiện để xảy ra phản ứng trao đổi ion	$Al(OH)_3$, $Zn(OH)_2$

LIVEWORKSHEETS

Các ion cùng tồn tại	**Có phản ứng với nhau**
Các ion **không** cùng tồn tại	**1 trong 3 điều kiện: tạo kết tủa hoặc chất khí hoặc điện li yếu**
Muối axit	**$NaCl$, K_2SO_4**
Muối trung hòa	**$NaHCO_3$, $Ba(HCO_3)_2$**
pH + pOH =	$-\lg[H^+]$
pH=	14

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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

$HClO$	$HClO_4$
HNO_2	$NaOH$
H_2S	HF
H_2SO_4	H_2CO_3
CH_3COOH	HNO_3

Câu 4: Chọn các chất KẾT TỦA?

$AgCl$	$NaOH$
$AgNO_3$	$Fe(OH)_2$
$BaSO_4$	$Fe(OH)_3$
$NaCl$	$Mg(OH)_2$
$CaSO_4$	$Cu(OH)_2$
$BaCO_3$	$CaCO_3$

LIVEWORKSHEETS

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. $[H^+] = 0,01$

b. $[OH^-] = 0,03$

c. H_2SO_4 0,03M

d. $Ba(OH)_2$ 0,05M

LIVEWORKSHEETS

Câu 8: Chọn môi trường đúng

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

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

c. pH =7

d. pH =10

LIVEWORKSHEETS