Name:.....

Class:.....

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)

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 .....

LIVEWORKSHEETS

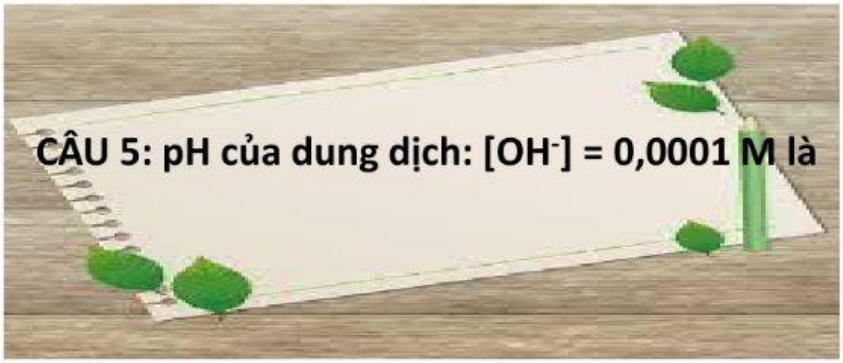
CÂU 3: CÁC NHẬN ĐỊNH DƯỚI ĐÂY NHẬN ĐỊNH NÀO ĐÚNG ?

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

$[H^+] = 10^{-a}$ Thì pH =a

~~pH =14 + pOH~~

Câu 4. Tính pH của dung dịch có nồng độ H^+ là 0,03.



CÂU 5: pH của dung dịch: $[OH^-]$ = 0,0001 M là

LIVEWORKSHEETS