



CÂU 1: HÃY NỐI 2 CỘT CHO PHÙ HỢP

Môi trường trung tính

Môi trường axit

Môi trường kiềm

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

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

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

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



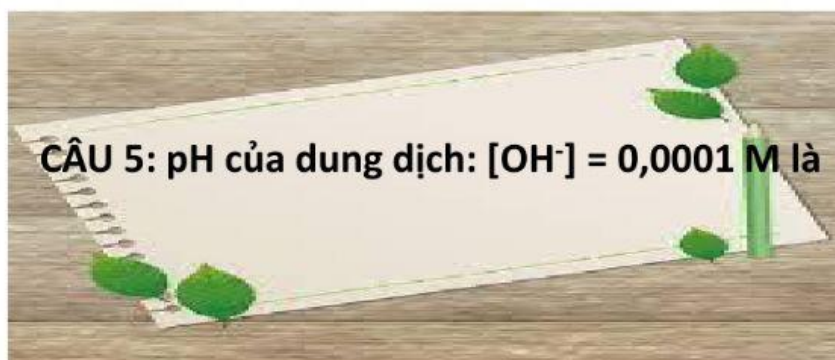
CÂU 3: CÁC NHẬN ĐỊNH DƯỚI ĐÂY NHẬN ĐỊNH NÀO ĐÚNG ?



$$\text{pH} = -\lg[\text{H}^+]$$
$$[\text{H}^+] = 10^{-a} \text{ Thì } \text{pH} = a$$
$$\text{pH} = 14 + \text{pOH}$$



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



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



LIVEWORKSHEETS