



**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 .....



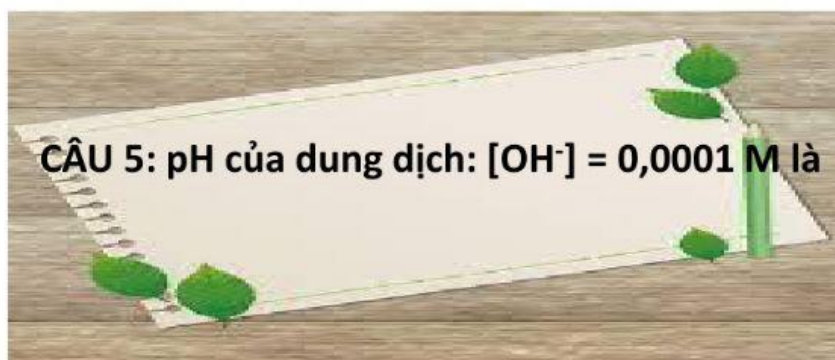
CÂU 3: CÁC NHẬN ĐỊNH DƯỚI ĐÂY NHẬN ĐỊNH NÀO ĐÚNG ?



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



Câu 4. Tính pH của dung dịch có nồng độ  $\text{H}^+$  là 0,03.



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



**LIVEWORKSHEETS**