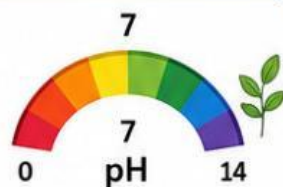




PHIẾU HỌC TẬP TƯƠNG TÁC SỐ 2

BÀI 9: BASE VÀ THANG pH



pH dùng để đo độ acid hoặc base của dung dịch.
pH < 7: acid | pH = 7: trung tính | pH > 7: base

PHẦN 1 TRẮC NGHIỆM ĐƠN LỰA CHỌN

1 Trong các chất sau, chất nào là base?

- ☐ A. HCl
- ☐ B. NaCl
- ☐ C. KOH
- ☐ D. H_2SO_4



2 Một dung dịch làm phenolphthalein không màu chuyển sang màu hồng. Dung dịch đó có môi trường gì?

- ☐ A. Acid
- ☐ B. Base
- ☐ C. Trung tính
- ☐ D. Muối



3 Giá trị pH của nước chanh ép thường nằm trong khoảng nào?

- ☐ A. pH = 7
- ☐ B. pH > 7
- ☐ C. pH < 7
- ☐ D. pH = 14



PHẦN 2 TƯƠNG TÁC THANG pH

4 Hãy chọn hoặc kéo các giá trị pH thích hợp thả vào đặc điểm của dung dịch dưới đây:

pH < 7

pH = 7

pH > 7



Nước cất có môi trường trung tính, giá trị pH là:



Dung dịch acid (như giấm ăn, nước chanh) có giá trị pH là:



Dung dịch base (như nước vôi trong, nước xà phòng) có giá trị pH là:



PHẦN 3 PHÂN LOẠI / THẢ VÀO NHÓM

5 Kéo các chất sau vào đúng nhóm Base tan (Kiềm) hoặc Base không tan:

KOH

$Cu(OH)_2$

$Ba(OH)_2$

$Fe(OH)_3$

NaOH

$Mg(OH)_2$

Base tan (Kiềm)

Base không tan

PHẦN 4 ĐÚNG / SAI

- 6 Dung dịch có pH > 7 làm quỳ tím hóa đỏ.
- 7 Xút ăn da (NaOH) được dùng để sản xuất xà phòng.
- 8 Máu của người bình thường có pH hơi acid.
- 9 Thang pH dùng để biểu thị độ acid hoặc base của dung dịch.

ĐÚNG

SAI

ĐÚNG

SAI

ĐÚNG

SAI

ĐÚNG

SAI

Ghi nhớ

pH < 7: acid
pH = 7: trung tính
pH > 7: base

