Họ và tên: Lớp:

Bài 9: Base

KHTN 8 - Cánh diều

I. ĐIỀN TỪ

1. "Base là những ..... trong phân tử có nguyên tử kim loại liên kết với nhóm ..... . Khi tan trong nước, base tạo ra ion ....."
2. Acid là hợp chất mà trong phân tử có nguyên tử .....liên kết với ..... . Khi tan trong nước, acid tạo ra ion .....
3. Base tan trong nước còn được gọi là .....
4. Dung dịch acid làm quỳ tím chuyển sang màu ....., dung dịch base làm quỳ tím chuyển sang màu .....
5. Cho vài giọt dung dịch phenolphthalein không màu vào nước vôi trong. Hiện tượng xảy ra là .....
6. Aluminium hydroxide tác dụng với ..... tạo ra aluminium chloride và .....

II. KÉO THẢ

Dựa vào bảng tính tan cho biết những base nào dưới đây là kiềm, base nào không tan trong nước: NaOH, $Fe(OH)_3$, $Ba(OH)_2$, $Mg(OH)_2$, $Cu(OH)_2$.

Base tan	Base không tan

GV: Phạm Thị Tiến - Vũ Thị Tuyết
Trường:THCS Lê Đức Thọ - TP. Nam Định

LIVEWORKSHEETS

III. TICK VÀO ĐÁP ÁN ĐÚNG

Câu 1: Thành phần phân tử của base gồm

A. một nguyên tử kim loại và một hay nhiều nhóm –OH.

B. một nguyên tử kim loại và nhiều nhóm –OH.

C. một hay nhiều nguyên tử kim loại và một hay nhiều nhóm –OH.

D. một hay nhiều nguyên tử kim loại và nhiều nhóm –OH.

Câu 2: Trong các chất sau: KCl, AgCl, $Ca(OH)_2$, $CuSO_4$, $Ba(OH)_2$, $KHCO_3$. Số chất trong dãy thuộc loại base là

A. 2. B. 3. C. 4. D. 1.

Câu 3: Chất nào dưới đây là kiềm?

A. $Mg(OH)_2$. B. $Ba(OH)_2$.

C. $Fe(OH)_2$. D. $Cu(OH)_2$.

Câu 4. Dung dịch chất nào sau đây làm quỳ tím hóa xanh?

A. NaCl. B. Na_2SO_4.

C. KOH D. HCl.

Câu 5. Phát biểu nào sau đây là đúng

A. Base làm dung dịch phenolphtalein từ không màu chuyển sang màu hồng.

B. Base làm giấy quỳ tím hóa xanh.

C. Kiềm là dung dịch base tan trong nước.

D. Base làm giấy quỳ tím hóa đỏ.

GV: Phạm Thị Tiến - Vũ Thị Tuyết
Trường:THCS Lê Đức Thọ - TP. Nam Định

LIVEWORKSHEETS

III. TICK VÀO ĐÁP ÁN ĐÚNG

Câu 6: Hoàn thành phương trình sau:

$$KOH + ...?... \rightarrow K_2SO_4 + H_2O$$

A. $KOH + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + H_2O$

B. $2KOH + SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + 2H_2O$

C. $2KOH + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + 2H_2O$

D. $KOH + SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + H_2O$

Câu 7: Nhỏ một giọt quỳ tím vào dung dịch KOH, dung dịch có màu xanh, thêm từ từ dung dịch HCl cho đến dư vào dung dịch có màu xanh trên thì

A. Màu xanh vẫn không thay đổi.

B. Màu xanh nhạt dần rồi mất hẳn.

C. Màu xanh nhạt dần, mất hẳn rồi chuyển sang màu đỏ.

D. Màu xanh đậm thêm dần.

Câu 8. Base tan và base không tan có tính chất hoá học chung là

A. Làm đổi màu giấy quỳ tím sang đỏ.

B. Tác dụng với dung dịch acid.

C. Còn có tên gọi khác là kiềm.

D. Làm dung dịch phenlphtalein hóa hồng.

GV: Phạm Thị Tiến - Vũ Thị Tuyết
Trường:THCS Lê Đức Thọ - TP. Nam Định

LIVEWORKSHEETS