

## BÀI TẬP RÈN LUYỆN

**Câu 1 :** Độ mạnh bazơ xếp theo thứ tự tăng dần đúng trong dãy nào:

- A.  $\text{CH}_3\text{-NH}_2$  ,  $\text{NH}_3$  ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$  ,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ .
- B.  $\text{NH}_3$ ,  $\text{CH}_3\text{-NH}_2$  ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$  ,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ .
- C.  $\text{NH}_3$ ,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$  ,  $\text{CH}_3\text{-NH}_2$  ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ .
- D.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$  ,  $\text{NH}_3$  ,  $\text{CH}_3\text{-NH}_2$  ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ .

**Câu 2:** Cho các chất sau:  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ (1) ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ (2);  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}$  (3) ;  $\text{NaOH}$  (4) ;  $\text{NH}_3$ (5)

Trật tự tăng dần tính bazơ (từ trái qua phải) của 5 chất trên là :

- A. (1), (5), (2), (3), (4)
- B. (1), (2), (5), (3), (4)
- C. (1), (5), (3), (2), (4)
- D. (2), (1), (3), (5), (4)

**Câu 3:** Hãy sắp xếp các chất sau đây theo trình tự tính bazơ tăng dần từ trái sang phải: amoniac, anilin, pnitroanilin, metylamin, đimetylamin.

- A.  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NH}_2 < \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 < \text{NH}_3 < \text{CH}_3\text{NH}_2 < (\text{CH}_3)_2\text{NH}$
- B.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 < \text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NH}_2 < \text{NH}_3 < \text{CH}_3\text{NH}_2 < (\text{CH}_3)_2\text{NH}$
- C.  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NH}_2 < \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 < \text{CH}_3\text{NH}_2 < \text{NH}_3 < (\text{CH}_3)_2\text{NH}$
- D.  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NH}_2 < \text{NH}_3 < \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 < \text{CH}_3\text{NH}_2 < (\text{CH}_3)_2\text{NH}$

**Câu 4:** Sắp xếp các amin : anilin (1), metyl amin(2), đimetyl amin(3) và trimetyl amin (4) theo chiều tăng dần tính bazơ :

- A. (1) < (2) < (3) < (4)
- B. (4) < (1) < (3) < (2)
- C. (1) < (4) < (2) < (3)
- D. (1) < (4) < (3) < (2)

**Câu 5:** Nguyên nhân gây nên tính bazơ của amin là :

- A. Do amin tan nhiều trong  $\text{H}_2\text{O}$ .
- B. Do phân tử amin bị phân cực mạnh.
- C. Do nguyên tử N có độ âm điện lớn nên cặp e chung của nguyên tử N và H bị hút về phía N.
- D. Do nguyên tử N còn cặp electron tự do nên phân tử amin có thể nhận proton.

**Câu 6:** Cho các chất sau :  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$ (1),  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ (2),  $(\text{CH}_3)_3\text{N}$  (3). Tính bazơ tăng dần theo dãy :

- A. (1) < (2) < (3)
- B. (2) < (3) < (1)
- C. (3) < (2) < (1)
- D. (3) < (1) < (2)

**Câu 7:** Cho các chất: natri hiđroxit (1), đimetylamin (2), etylamin (3), natri etylat (4), p-metylanilin (5), amoniac (6), anilin (7), p-nitroanilin (8), natri metylat (9) , metylamin (10).

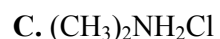
Thứ tự giảm dần lực bazơ là:

- A. (4), (9), (1), (2), (3), (10), (5), (6), (7), (8).
- B. (4), (9), (1), (2), (3), (10), (6), (5), (7), (8).
- C. (1), (4), (9), (2), (3), (10), (6), (5), (8), (7).
- D. (9), (4), (1), (2), (3), (10), (6), (5), (7), (8).

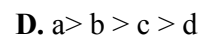
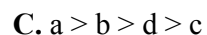
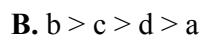
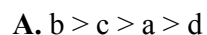
**Câu 8 :** Cho các chất đimetylamin(1), metylamin(2), amoniac(3), anilin (4), p-metylanilin (5), p-nitroanilin (6). Tính bazơ tăng dần theo thứ tự là

- A. (3), (2), (1), (4), (5), (6).
- B. (1), (2), (3), (4), (5), (6).
- C. (6), (4), (5), (3), (2), (1).
- D. (6), (5), (4), (3), (2), (1).

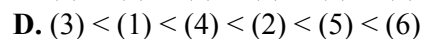
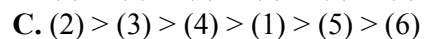
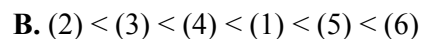
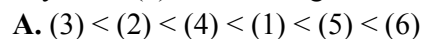
**Câu 9:** Cho các dung dịch có cùng nồng độ mol/lít sau:  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ,  $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}$ ,  $(\text{CH}_3)_2\text{NH}_2\text{Cl}$ ,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3\text{Cl}$ . Dung dịch có pH lớn nhất là



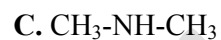
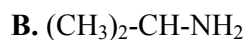
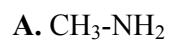
**Câu 10:** So sánh tính bazơ của các chất sau: (a)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ ; (b)  $\text{CH}_3\text{-NH}_2$ ; (c)  $\text{CH}_3\text{-C}_6\text{H}_4\text{-NH}_2$ ; (d)  $\text{O}_2\text{N-C}_6\text{H}_4\text{-NH}_2$



**Câu 11:** Cho các chất: amoniac (1); anilin (2); p-nitroanilin (3); p-metylanilin (4); metylamin (5); đimetylamin (6). Thứ tự tăng dần lực bazơ của các chất là:



**Câu 12:** Chất nào có lực bazơ mạnh nhất?



**BẢNG ĐÁP ÁN**

1.D	2.A	3.A	4.C	5.D	6.C	7.B	8.C	9.C	10.A	11.A	12.A
-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	------	------	------