

Trắc nghiệm
Môn Hóa Học – Lớp 9

Câu 1. Trong các hợp chất sau hợp chất có trong tự nhiên dùng làm phân bón hoá học:

- A. CaCO_3
- B. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- C. $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- D. CaCl_2

Câu 2. Trong các loại phân bón sau, phân bón hoá học kép là:

- A. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- B. $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- C. NaCl
- D. KNO_3

Câu 3. Trong các loại phân bón hoá học sau loại nào là phân đạm ?

- A. KCl
- B. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- C. K_2SO_4
- D. $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$

Câu 4. Dãy phân bón hoá học chỉ chứa toàn phân bón hoá học đơn là:

- A. $\text{KNO}_3, \text{NH}_4\text{NO}_3, (\text{NH}_2)_2\text{CO}$
- B. $\text{KCl}, \text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4, \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- C. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4, \text{KCl}, \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- D. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4, \text{KNO}_3, \text{NH}_4\text{Cl}$

Câu 5. Trong các loại phân bón sau, loại phân bón nào có lượng đạm cao nhất ?

- A. NH_4NO_3
- B. NH_4Cl
- C. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- D. $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$

Câu 6. Để nhận biết 2 loại phân bón hoá học là: NH_4NO_3 và NH_4Cl . Ta dùng dung dịch:

- A. KOH
- B. $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- C. AgNO_3
- D. BaCl_2

Câu 7. Để nhận biết dung dịch NH_4NO_3 , KCl người ta dùng dung dịch :

- A. KOH
- B. $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- C. LiOH
- D. Na_2CO_3

Câu 8. Cho 0,2 mol NaOH vào dung dịch NH_4NO_3 dư thì thể tích thoát ra ở đktc là

- A. 2,24 lít

Trắc nghiệm
Môn Hóa Học – Lớp 9

- B. 4,48 lít
- C. 22,4 lít
- D. 44,8 lít

Câu 9. **Khối lượng của nguyên tố N có trong 100 gam $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ là**

- A. 42,42 g
- B. 21,21 g
- C. 24,56 g
- D. 49,12 g

Câu 10. **Phần trăm về khối lượng của nguyên tố N trong $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$ là:**

- A. 32,33%
- B. 31,81%
- C. 46,67%
- D. 63,64%

ĐÁP ÁN TRẮC NGHIỆM HÓA 9 BÀI 11 : PHÂN BÓN HÓA HỌC

Câu	Đáp án	Câu	Đáp án
Câu 1	B	Câu 6	C
Câu 2	D	Câu 7	B
Câu 3	D	Câu 8	B
Câu 4	C	Câu 9	B
Câu 5	D	Câu 10	C