

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Một số muối quan trọng](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 10: Một số muối quan trọng](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 10 (Có đáp án) Một số muối quan trọng** được chúng tôi sưu tầm và tổng hợp kèm đáp án và lời giải được trình bày rõ ràng và chi tiết. Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo dưới đây.

Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Một số muối quan trọng

Câu 1: Trong tự nhiên muối natri clorua có nhiều trong:

- A. Nước biển.
- B. Nước mưa.
- C. Nước sông.
- D. Nước giếng.

Câu 2: Nung kali nitrat (KNO_3) ở nhiệt độ cao, ta thu được chất khí là

- A. NO.
- B. N_2O
- C. N_2O_5
- D. O_2 .

Câu 3: Muối kali nitrat (KNO_3):

- A. Không tan trong nước.
- B. Tan rất ít trong nước.
- C. Tan nhiều trong nước.

D. Không bị phân huỷ ở nhiệt độ cao.

Câu 4: Điện phân dung dịch natri clorua (NaCl) bão hoà trong bình điện phân có màng ngăn ta thu được hỗn hợp khí là:

A. H₂ và O₂.

B. H₂ và Cl₂.

C. O₂ và Cl₂.

D. Cl₂ và HCl

Câu 5: Để loại bớt muối Na₂SO₄ có lẫn trong dung dịch NaCl ta dùng:

A. Dung dịch AgNO₃.

B. Dung dịch HCl.

C. Dung dịch BaCl₂.

D. Dung dịch H₂SO₄

Câu 6: Hoà tan 50 gam muối ăn vào 200 gam nước thu được dung dịch có nồng độ là:

A. 15%.

B. 20%.

C. 18%.

D. 25%

Câu 7: Để có được dung dịch NaCl 32%, thì khối lượng NaCl cần lấy hoà tan vào 200 gam nước là:

A. 90g.

B. 94,12 g.

- C. 100g.
- D. 141,18 g.

Câu 8: Hoà tan 7,18 gam muối NaCl vào 20 gam nước ở 20°C thì được dung dịch bão hoà. Độ tan của NaCl ở nhiệt độ đó là:

- A. 35g.
- B. 35,9g.
- C. 53,85g.
- D. 71,8g.

Câu 9: Hoà tan 10,95 g KNO₃ vào 150g nước thì được dung dịch bão hoà ở 20°C, độ tan của KNO₃ ở nhiệt độ này là:

- A. 6,3g.
- B. 7 g
- C. 7,3 g
- D. 7,5 g.

Câu 10: Hoà tan 5,85 g natri clorua vào nước thu được 50 ml dung dịch. Dung dịch tạo thành có nồng độ mol là:

- A. 1M.
- B. 1,25M.
- C. 2M.
- D. 2.75M.

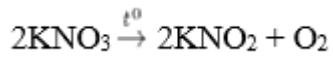
Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 10: Một số muối quan trọng

Câu 1:

Đáp án: A

Câu 2:

Đáp án: D



Câu 3:

Đáp án: C

Câu 4:

Đáp án: B



Câu 5:

Đáp án: C

Sử dụng dung dịch BaCl_2 :



Sau đó lọc bỏ kết tủa.

Câu 6:

Đáp án: B

$$C\% = \frac{m_{ct}}{m_{dd}} \cdot 100\% = \frac{50}{50 + 200} \cdot 100\% = 20\%.$$

Câu 7:

Đáp án: B

$$C\% = \frac{m_{ct}}{m_{dd}} \cdot 100\%$$
$$\Leftrightarrow \frac{m_{NaCl}}{m_{NaCl} + 200} \cdot 100\% = 32\%$$
$$\Rightarrow m_{NaCl} = 94,12g.$$

Câu 8:

Đáp án: B.

$$\text{Độ tan (S)} = \frac{7,18}{20} \cdot 100 = 35,9 \text{ gam.}$$

Câu 9:

Đáp án: C

$$\text{Độ tan (S)} = \frac{10,95}{150} \cdot 100 = 7,3 \text{ gam.}$$

Câu 10:

Đáp án: C

$$n_{NaCl} = 5,85 : 58,5 = 0,1 \text{ mol}$$

Đổi 50 ml = 0,05 lít.

$$C_M = \frac{n}{V} = \frac{0,1}{0,05} = 2M.$$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về **Bài 10: Một số muối quan trọng** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.