

Nội dung bài viết

1. [Giải Hóa học 11 Bài 2 SBT: Axit, bazơ và muối](#)

- [1. Bài 2.1 trang 4 sách bài tập Hóa 11](#)
- [2. Bài 2.2 trang 4 sách bài tập Hóa 11](#)
- [3. Bài 2.3 trang 4 sách bài tập Hóa 11](#)
- [4. Bài 2.4 trang 4 sách bài tập Hóa 11](#)
- [5. Bài 2.5 trang 4 sách bài tập Hóa 11](#)
- [6. Bài 2.6 trang 4 sách bài tập Hóa 11](#)
- [7. Bài 2.7 trang 5 sách bài tập Hóa 11](#)

Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo ngay hướng dẫn giải **Giải SBT Hóa học 11 Bài 2: Axit, bazơ và muối** (chính xác nhất) được đội ngũ chuyên gia biên soạn ngắn gọn và đầy đủ dưới đây.

Giải Hóa học 11 Bài 2 SBT: Axit, bazơ và muối

Bài 2.1 trang 4 sách bài tập Hóa 11

Theo A-rê-ni-ut chất nào dưới đây là axit ?

- A. $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$
- B. HBrO_3
- C. CdSO_4
- D. CsOH

Lời giải:

Đáp án: B.

Bài 2.2 trang 4 sách bài tập Hóa 11

Hiđroxit nào sau đây không phải là hiđroxit lưỡng tính>

- A. $\text{Zn}(\text{OH})_2$

B. $\text{Pb}(\text{OH})_2$

C. $\text{Al}(\text{OH})_3$

D. $\text{Ba}(\text{OH})_2$

Lời giải:

Đáp án: D.

Bài 2.3 trang 4 sách bài tập Hóa 11

Axit mạnh HNO_3 và axit yếu HNO_2 có cùng nồng độ 0,1 mol/l và ở cùng nhiệt độ. Sự so sánh nồng độ mol ion nào sau đây là đúng ?

A. $[\text{H}^+]_{\text{HNO}_3} < [\text{H}^+]_{\text{HNO}_2}$

B. $[\text{H}^+]_{\text{HNO}_3} > [\text{H}^+]_{\text{HNO}_2}$

C. $[\text{H}^+]_{\text{HNO}_3} = [\text{H}^+]_{\text{HNO}_2}$

D. $[\text{NO}_3^-]_{\text{HNO}_3} < [\text{NO}_3^-]_{\text{HNO}_2}$

Lời giải:

Đáp án: B.

Bài 2.4 trang 4 sách bài tập Hóa 11

Có bao nhiêu dung dịch chỉ chứa một chất được tạo thành từ các ion: Ba^{2+} ; Mg^{2+} ; SO_4^{2-} ; Cl^-

A. 4

B. 3

C. 2

D. 1

Lời giải:

Đáp án: C.

Bài 2.5 trang 4 sách bài tập Hóa 11

Các muối thường gọi là "không tan", ví dụ BaSO_4 , AgCl có phải là các chất điện li mạnh không? Giải thích, biết rằng ở 25°C độ hoà tan trong nước của BaSO_4 là $1,0 \cdot 10^{-5} \text{ mol/l}$, của AgCl là $1,2 \cdot 10^{-5} \text{ mol/l}$. Dung dịch các muối này chỉ chứa các ion, không chứa các phân tử hoà tan.

Lời giải:

BaSO_4 và AgCl là các chất điện li mạnh, vì các phân tử hoà tan của chúng đều phân li ra ion.

Bài 2.6 trang 4 sách bài tập Hóa 11

Hai chất điện li mạnh A và B khi tan trong nước phân li ra $a \text{ mol Mg}^{2+}$, $b \text{ mol Na}^+$, $c \text{ mol SO}_4^{2-}$ và $d \text{ mol Cl}^-$:

1. Biết $a = 0,0010$; $b = 0,010$; $c = 0,0050$; vậy d bằng bao nhiêu?
2. Viết công thức phân tử của A và B.

Lời giải:

1. Trong dung dịch, điện tích của các cation bằng điện tích của các anion, nên:

$$2a + b = 2c + d$$

$$0,001 \cdot 2 + 0,01 = 0,005 \cdot 2 + d$$

$$\Rightarrow d = 0,002$$

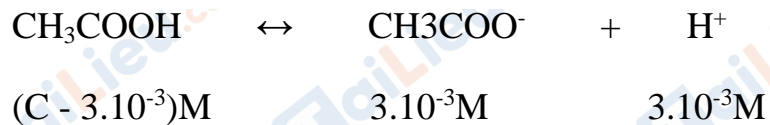
2. MgCl_2 và Na_2SO_4 .

Bài 2.7 trang 5 sách bài tập Hóa 11

Trong một dung dịch CH_3COOH , người ta xác định được nồng độ H^+ bằng $3 \cdot 10^{-3} \text{ M}$ và nồng độ CH_3COOH bằng $3,97 \cdot 10^{-1} \text{ M}$. Tính nồng độ mol ban đầu của CH_3COOH .

Lời giải:

Gọi C là nồng độ mol ban đầu của CH_3COOH , ta có:



$$\text{C} - 3 \cdot 10^{-3} = 3,97 \cdot 10^{-1} = 397 \cdot 10^{-3}$$

$$\text{C} = 397 \cdot 10^{-3} + 3 \cdot 10^{-3} = 400 \cdot 10^{-3}$$

$$\Rightarrow \text{C} = 0,4\text{M}.$$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về **Giải SBT Hóa 11 Bài 2: Axit, bazo và muối** (ngắn gọn nhất) file PDF hoàn toàn miễn phí.