

Đáp án Hóa 10

ĐÁP ÁN ĐỀ 101

I. TRẮC NGHIỆM

| | | | | | | | | | | | | | | |
|---------------|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| Đáp án | A | C | D | C | D | A | A | C | D | A | B | C | B | B |
| Câu | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |
| Đáp án | D | B | B | B | B | A | C | D | A | A | D | C | A | B |

ĐÁP ÁN ĐỀ 103

I. TRẮC NGHIỆM

| | | | | | | | | | | | | | | |
|---------------|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| Đáp án | B | B | D | C | D | C | D | A | B | C | B | A | A | A |
| Câu | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |
| Đáp án | C | D | B | B | A | C | D | A | C | A | B | A | B | D |

ĐÁP ÁN ĐỀ 105

I. TRẮC NGHIỆM

| | | | | | | | | | | | | | | |
|---------------|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| Đáp án | D | C | D | B | B | C | D | B | A | A | B | A | B | D |
| Câu | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |
| Đáp án | B | A | A | D | A | A | C | D | C | B | B | C | C | A |

ĐÁP ÁN ĐỀ 107**I. TRẮC NGHIỆM**

| | | | | | | | | | | | | | | |
|---------------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| Đáp án | B | A | A | B | B | B | A | D | C | D | B | B | B | A |
| Câu | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |
| Đáp án | C | C | A | A | A | B | D | D | C | D | A | C | D | C |

ĐÁP ÁN ĐỀ 102**I. TRẮC NGHIỆM**

| | | | | | | | | | | | | | | |
|---------------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| Đáp án | A | A | D | B | C | A | B | D | C | B | C | A | B | A |
| Câu | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |
| Đáp án | A | B | B | B | B | A | A | B | C | B | A | A | B | B |

ĐÁP ÁN ĐỀ 104**I. TRẮC NGHIỆM**

| | | | | | | | | | | | | | | |
|---------------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| Đáp án | D | B | C | C | B | A | A | C | A | A | B | D | B | B |
| Câu | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |
| Đáp án | B | A | A | B | B | A | A | A | A | B | B | B | C | B |

ĐÁP ÁN ĐỀ 106
I. TRẮC NGHIỆM

| | | | | | | | | | | | | | | |
|---------------|----|----|----------|----|----|----------|----------|----|----|----|----------|----------|----|----|
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| Đáp án | C | B | A | A | B | B | C | A | D | B | C | B | D | A |
| | | | | | | | | | | | | | | |
| Câu | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |
| Đáp án | B | B | B | A | B | A | A | B | A | A | C | B | A | B |

ĐÁP ÁN ĐỀ 108
I. TRẮC NGHIỆM

| | | | | | | | | | | | | | | |
|---------------|----|----|----------|----|----------|----|----------|----|----|----|----|----|----------|----------|
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| Đáp án | B | B | B | B | B | C | A | C | B | D | B | A | A | C |
| | | | | | | | | | | | | | | |
| Câu | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |
| Đáp án | B | B | A | D | A | A | A | B | A | B | A | A | C | B |

II. PHẦN TỰ LUẬN- ĐỀ 101,103,105,107

| Câu hỏi | Nội dung | Điểm |
|-----------------------------------|--|----------------------------|
| Câu 1 (1 điểm) | a) Cấu hình electron nguyên tử Na (Z = 11) $1s^22s^22p^63s^1$ | 0,25 |
| | Cl (Z = 17) $1s^22s^22p^63s^23p^5$ | 0,25 |
| | b) Na là nguyên tố Kim loại vì có 1e lớp ngoài cùng | 0,25 |
| | Cl là nguyên tố phi kim vì có 7e lớp ngoài cùng | 0,25 |
| Câu 2 (1 điểm) | a, Tổng số hạt cơ bản của X : $p + n + e = 34$ Mà $p = e \Rightarrow 2p + n = 34$ (1) | 0,25 |
| | Hiệu số hạt mang điện à không mang điện : $2p - n = 10$ (2) | 0,25 |
| | Giải hệ (1) à (2) ta được : $p = 11$ à $n = 12$ | |
| | b, Cấu hình e của X : $1s^22s^22p^63s^1$ \Rightarrow Vị trí ô thứ 11, chu kì 3, nhóm IA | 0,25 0,25 |
| Câu 3 (0,5 điểm) | ^{35}Cl chiếm a% số nguyên tử ^{37}Cl chiếm (100 - a) % số nguyên tử $\bar{A} = \frac{35 \cdot a + 37 \cdot (100-a)}{100} = 35,48 \rightarrow a = 76$ Vậy ^{35}Cl chiếm 76% số nguyên tử ^{37}Cl chiếm 24% số nguyên tử | 0,25 |
| | $n(\text{AlCl}_3) = \frac{33,36}{27 + 35,48 \cdot 3} = 0,25 \text{ mol}$ $\text{AlCl}_3 \rightarrow 3\text{Cl}$ 0,25 mol 0,75 mol $\rightarrow n_{\text{Cl}} = 0,75 \text{ mol}$ $\rightarrow n^{37}\text{Cl} = 0,75 \cdot \frac{24}{100} = 0,18 \text{ mol}$ $\rightarrow m(^{37}\text{Cl}) = 0,18 \cdot 37 = 6,66 \text{ gam}$ | 0,25 |
| Câu 4 (0,5 điểm) | a) Từ cấu hình electron của X biết nguyên tố X thuộc nhóm VIA bảng tuần hoàn. | |
| | - Xét 1 mol $\text{XO}_3 \Rightarrow \% \text{mO} = \frac{16 \cdot 3}{16 \cdot 3 + M_x} \cdot 100 = 60$ $\Rightarrow X = 32$ | 0,3 |
| | b). Oxide ứng với hóa trị cao nhất của S là SO_3 , tan trong nước tạo ra hydroxide tương ứng H_2SO_4 . | 0,2 |

II. PHẦN TỰ LUẬN ĐỀ 102,104,106,108

| Câu hỏi | Nội dung | Điểm |
|-----------------------------------|---|-------------|
| Câu 1 (1 điểm) | a) Cấu hình electron nguyên tử Mg (Z = 11) $1s^22s^22p^63s^2$ | 0,25 |
| | S (Z = 17) $1s^22s^22p^63s^23p^4$ | 0,25 |
| | b) Mg là nguyên tố Kim loại vì có 2e lớp ngoài cùng | 0,25 |
| | S là nguyên tố phi kim vì có 6e lớp ngoài cùng | 0,25 |
| Câu 2 (1 điểm) | a, Tổng số hạt cơ bản của X : $p + n + e = 36$ | 0,25 |
| | Mà $p = e \Rightarrow 2p + n = 36$ (1) | |
| | Hiệu số hạt mang điện à không mang điện : $2p - n = 12$ (2) | 0,25 |
| | Giải hệ (1) à (2) ta được : $p = 12$ à $n = 12$ | |
| Câu 3 (0,5 điểm) | b, Cấu hình e của X : $1s^22s^22p^63s^2$ | 0,25 |
| | \Rightarrow Vị trí ô thứ 12, chu kì 3, nhóm IIA | 0,25 |
| Câu 3 (0,5 điểm) | Gọi % số nguyên tử của $^{65}_{29}\text{Cu}$ là a % | |
| | \rightarrow % số nguyên tử của $^{63}_{29}\text{Cu}$ là $(100 - a)\%$ | |
| | $\bar{A}_{\text{Cu}} = \frac{65 \cdot a + 63(100 - a)}{100} = 63,54 \rightarrow a = 27$ | |
| | \rightarrow % số nguyên tử của $^{65}_{29}\text{Cu}$ là 27 % | 0,25 |
| Câu 3 (0,5 điểm) | $n(\text{CuCl}_2) = \frac{20,181}{63,54 + 35,5 \cdot 2} = 0,15 \text{ mol}$ | |
| | \rightarrow Số nguyên tử của $^{65}_{29}\text{Cu} = 0,15 \cdot \frac{27}{100} \cdot 6,022 \cdot 10^{23} = 2,4389 \cdot 10^{22}$ nguyên tử | 0,25 |
| Câu 4 (0,5 điểm) | b) Từ cấu hình electron của X biết nguyên tố X thuộc nhóm VIA bảng tuần hoàn. | |
| | - Xét 1 mol $\text{XO}_3 \Rightarrow \% \text{mO} = \frac{16 \cdot 3}{16 \cdot 3 + M_X} \cdot 100 = 60$ | 0,3 |
| | $\Rightarrow X = 32$ | |
| Câu 4 (0,5 điểm) | b). Oxide ứng với hóa trị cao nhất của S là SO_3 , tan trong nước tạo ra hydroxide tương ứng H_2SO_4 . | 0,2 |