

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ GIỮA HỌC KỲ 1 MÔN HÓA 11

ĐÁP ÁN ĐỀ 111

I. TRẮC NGHIỆM

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

ĐÁP ÁN ĐỀ 112

I. TRẮC NGHIỆM

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

ĐÁP ÁN ĐỀ 113

I. TRẮC NGHIỆM

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

ĐÁP ÁN TỰ LUẬN ĐỀ 111, 113, 115, 117

| Câu hỏi | Nội dung | Điểm |
|------------------------------------|--|--|
| Câu 29 (1 điểm) | a) Viết đúng phương trình điện li, mỗi pt được 0,25 đ b, Viết đúng khả năng dẫn điện và pH của mỗi chất | 0,5 0,5 |
| Câu 30 (1 điểm) | $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{Pt, } 850^\circ\text{C}} 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$ $2\text{NO} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{NO}_2$ $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 4\text{HNO}_3$ $\text{HNO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ | 0,25 0,25 0,25 0,25 |
| Câu 31 (0,5 điểm) | Phản ứng trên có $\Delta_r H_{298}^\circ < 0 \Rightarrow$ chiều thuận tỏa nhiệt, chiều nghịch thu nhiệt. (a) Khi tăng nhiệt độ thì cân bằng chuyển dịch theo chiều làm giảm nhiệt độ (thu nhiệt) \Rightarrow chiều nghịch. (b) Khi tăng áp suất thì cân bằng chuyển dịch theo chiều làm giảm áp suất \Rightarrow giảm số mol khí \Rightarrow chiều thuận. (c) Khi thêm chất xúc tác \Rightarrow cân bằng không chuyển dịch vì chất xúc tác không ảnh hưởng đến cân bằng. (d) Khi giảm nhiệt độ cân bằng chuyển dịch theo chiều làm tăng nhiệt độ (tỏa nhiệt) \Rightarrow chiều thuận. (e) Khi lấy NH ₃ ra khỏi hệ thì cân bằng chuyển dịch theo chiều làm tăng NH ₃ \Rightarrow chiều thuận | 0,1 0,1 0,1 0,1 0,1 |
| Câu 32 (0,5 điểm) | a) Trạng thái bình thường: $\text{pH} = -\log[\text{H}^+] = -\log[2 \cdot 10^{-4}] = 3,69.$ Khi tiêu hóa thức ăn: $\text{pH} = -\log[\text{H}^+] = -\log[4 \cdot 10^{-2}] = 1,39.$ b) Các phương trình hóa học: $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ | 0,25 0, 25 |

ĐÁP ÁN TỰ LUẬN ĐỀ 112, 114, 116, 118

| Câu hỏi | Nội dung | Điểm |
|------------------------------------|--|-------------|
| Câu 29 (1 điểm) | a) Cấu hình electron của Cl : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ Mg : $1s^2 2s^2 2p^5 3s^2$ | 0,5 |
| | b) Cl có 7 electron lớp vỏ ngoài cùng, nên có xu hướng nhận thêm 1 electron để đạt lớp vỏ octet bền vững Mg có 2 electron lớp vỏ ngoài cùng, nên có xu hướng nhường 2 electron để đạt lớp vỏ octet bền vững | 0,5 |
| Câu 30 (1 điểm) | - Tính được hiệu độ âm điện, xác định đúng bản chất liên kết trong phân tử CO ₂ | 0,25 |
| | - Tính được hiệu độ âm điện, xác định đúng bản chất liên kết trong phân tử CaCl ₂ | 0,25 |
| | - Tính được hiệu độ âm điện, xác định đúng bản chất liên kết trong phân tử HBr | 0,25 |
| | - Tính được hiệu độ âm điện, xác định đúng bản chất liên kết trong phân tử NH ₃ | 0,25 |
| Câu 31 (0,5 điểm) | - CTPT của X là SO ₃ | 0,25 |
| | - Liên kết trong phân tử SO ₃ là liên kết cộng hóa trị có cực | 0,25 |
| Câu 32 (0,5 điểm) | $F + Ca + F \longrightarrow Ca^{2+} + 2F^{-}$ | 0,25 |
| | $\longrightarrow CaF_2 \quad [He]2^2 2p^5 \quad [Ar]4s^2 \quad [He]2^2 2p^5 \quad [Ar]$ [Ar] | 0,25 |