**ĐÁP ÁN ĐỀ 101**

1. **TRẮC NGHIỆM**

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

**ĐÁP ÁN ĐỀ 102**

1. **TRẮC NGHIỆM**

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

**ĐÁP ÁN ĐỀ 103**

1. **TRẮC NGHIỆM**

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

**ĐÁP ÁN ĐỀ 104**

1. **TRẮC NGHIỆM**

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

**ĐÁP ÁN ĐỀ 105**

1. **TRẮC NGHIỆM**

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

**ĐÁP ÁN ĐỀ 107**

1. **TRẮC NGHIỆM**

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

**ĐÁP ÁN TỰ LUẬN ĐỀ 101, 103, 105, 107**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu hỏi** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 29****(1 điểm)** | a, Xác định các nguyên tử có sự thay đổi số oxi hóa. Chỉ rõ chất khử, chất oxi hóa.b) Lập PTHH của pứ theo pp thăng bằng electron. |  **0,5****0,5** |
| **Câu 30****(1 điểm)** | 1. C2H2 + 5/2 O2 🡪 2CO2 + H2O
2. Tính Tính  của phản ứng
 |  **0,5****0,5** |
| **Câu 31****(0,5 điểm)** | a. Xét phản ứng: C3H8 (g) + 5O2(g)  3CO2(g) + 4H2O(g)b. 2.EC-C + 8.EC-H + 5.EO=O – 3.2.EC=O – 4.2.EO-H = 2.346 + 8.418 + 5.495 – 6.799 – 8.467 = - 2019 (kJ). | **0,25****0, 25** |
| **Câu 32****(0,5 điểm)** | Các phương trình phản ứng trên được biểu diễn bằng các quá trình oxi hóa khử sau:  N+5 + 3e → N+2 Ta có nNO = 0,25 mol.Đặt số mol Fe là x và số mol nguyên tử oxi là y,Theo quy tắc bảo toàn e ta có: 3x = 2y + 0,75 (I)Mặt khác B chỉ gồm Fe và O nên ta còn có 56x + 16y = 30 (II) Từ (I) và (II) ⇒ x = 0,45 , y = 0,3.⇒ m = mFe = 0,45.56 = 25,2 (g). | **0,25** **0, 25** |

**ĐÁP ÁN TỰ LUẬN ĐỀ 102, 104, 106, 108**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu hỏi** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 29****(1 điểm)** | a, Xác định các nguyên tử có sự thay đổi số oxi hóa. Chỉ rõ chất khử, chất oxi hóa.b) Lập PTHH của pứ theo pp thăng bằng electron. |  **0,5****0,5** |
| **Câu 30****(1 điểm)** | 1. Viết PTHH xảy ra và cân bằng.
2. Tính Tính  của phản ứng
 |  **0,5****0,5** |
| **Câu 31****(0,5 điểm)** | a. Xét phản ứng: C4H10(g) + O2(g)  4CO2(g) + 5H2O(g)b. 3.EC-C + 10.EC-H + 6,5.EO=O – 4.2.EC=O – 5.2.EO-H = 3.346 + 10.418 + 6,5.495 – 8.799 – 10.467 = - 2626,5 (kJ). | **0,25****0, 25** |
| **Câu 32****(0,5 điểm)** | Các phương trình phản ứng trên được biểu diễn bằng các quá trình oxi hóa khử sau:  N+5 + 3e → N+2 Ta có nNO = 0,25 mol.Đặt số mol Fe là x và số mol nguyên tử oxi là y,Theo quy tắc bảo toàn e ta có: 3x = 2y + 0,75 (I)Mặt khác B chỉ gồm Fe và O nên ta còn có 56x + 16y = 30 (II) Từ (I) và (II) ⇒ x = 0,45 , y = 0,3.⇒ m = mFe = 0,45.56 = 25,2 (g). | **0,25** **0, 25** |