**ĐÁP ÁN ĐỀ THI HỌC KÌ 2 HOÁ 10 NĂM HỌC 2022-2023 ( Mã đề A )**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Câu |  Nội dung | Điểm |
| Câu 1:( 1,5 đ ) |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| CHẤT | HIỆU ĐỘ ÂM ĐIỆN ( 0,25Đ/1 CHẤT ) | LOẠI LIÊN KẾT ( 0,25Đ/1LK) |
| SO2 | 3,44 – 2,58 = 0,86 | LKCHT CÓ CỰC |
| C4H10 | 2,55 - 2,2 = 0,35 | LKCHT KHÔNG CỰC |
| BaCl2   | 3,16 – 0,89 = 2,27 | LK ION |

 | 0,5Đ/1LK |
| Câu 2( 1,5 đ ) | -Nhiệt độ nóng chảy tăng dần : F2, Cl2, Br2, I2 Giải thích : từ F → Cl → Br → I : bknt tăng , klnt tăng => lực tương tác Van Der Walls tăng  Học sinh trình bày cách khác đúng vẫn cho trọn điểm  | 0,5đ1,0đ |
| Câu 3(2,0 đ ) |

|  |  |
| --- | --- |
| a/ Phản ứng trên là phản ứng thu nhiệt  -Giải thích : = +394,10 KJ > 0  b/ Vẽ sơ đồ biểu diễn biến thiên enthalpy của phản ứng

|  |
| --- |
|   Năng lượng (kJ) Cl2O (g) + 3F2O ( g ) ∆fH0298 (sp) ----------------------------  = +394,10 KJ  ∆fH0298 (cđ) --- 2ClF3 (g) + 2O2 (g)  Tiến trình phản ứng  |

 |

  | 0,5đ0,5 đ 1đ |
| Câu 4(3,0 điểm) |   +1-2 0 +4-2 +1-2a/ 2 H2S + 3 O2  → 2 SO2 + 2 H2O  chất khử chất oxi hoá  -2 +4 -QTO : S  → S + 6e .2 0 -2 -QTK : O2 + 4e → 2O .3 -Đưa hệ số vào pt : 0,25đ -Các quá trình viết đúng số e cho và nhận nhưng sai tên : - 0,25đ  0 +5 +2 +1b/ 4Zn + 10 HNO3 → 4 Zn(NO3)2 + N2O + 5 H2O chất khử chất oxi hoá  0 +2 -QTO : Zn  → Zn + 2e .4 +5 +1 -QTK : 2 N + 2.4e → 2N .1 -Đưa hệ số vào pt : 0,25đ -Các quá trình viết đúng số e cho và nhận nhưng sai tên : - 0,25đ  | 0,25đ0,5đ0,5đ0,25đ0,25đ0,5đ0,5đ0,25đ |
| Câu 5a(1,0đ ) |  H2 ( g ) + Cl2 (g) —> 2HCl (g)  H-H : 432 Cl-Cl : 243 2(H-Cl) : 2.427  Tổng = 675 ( cđ ) Tổng = 854 ( sp ) Biến thiên enthalpy của phản ứng = cđ-sp = 675 - 854 = -179 kJ \***Học sinh làm cách khác vẫn cho trọn điểm , nếu hs làm 1 bước gộp ra đáp số thì được trọn điểm .**  | 0,25đ0,25đ0,5đ |
| Câu 5b:(1,0 đ )  |   C2H5OH(l) + 3O2(g) https://lh6.googleusercontent.com/7DABbtWx98iis6H_7BGpan8fNbIaUVKtPi8gEgiBzJgGEXPP5X5A4KuB3IBLSG8SMPuO_DhkXOLblZCaPHfhWRBAJci9YgTDvYl9WGpUScxBB6GBNOkVbzWXcfXoX_7V5Uy3OyRagD6ja4oyYQ 2CO2(g) + 3H2O(l)  1(-277,63) 3.(0) 2(-393,5) 3(-285,84)  Tổng cđ = -277,63 Tổng sp = -1644,52  Biến thiên enthalpy của phản ứng = sp -cđ = -1644,52 – (-277,63) = -1366,89 kJ **Học sinh làm cách khác vẫn cho trọn điểm , nếu hs làm 1 bước gộp ra đáp số thì được trọn điểm .**  |  |
| 0,25đ0,25đ0,5đ |

 *Sau khi chấm điểm xong , thầy cô nhớ làm tròn số rồi ghi vào phiếu điểm*.

 **ĐÁP ÁN ĐỀ THI HỌC KÌ 2 HOÁ 10 NĂM HỌC 2022-2023 ( Mã đề B )**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Câu |  Nội dung | Điểm |
| Câu 1:( 1,5 đ ) |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| CHẤT | HIỆU ĐỘ ÂM ĐIỆN ( 0,25Đ/1 CHẤT ) | LOẠI LIÊN KẾT ( 0,25Đ/1 LK ) |
| K2S |  2,58 - 0,82 = 1,76 | LK ION |
| NH3 | 3,04 - 2,2 = 0,84 | LKCHT có CỰC |
| C2H2  | 2,55 – 2,2 = 0,35 | LKCHT KHÔNG CỰC |

 | 0,5Đ/1LK |
| Câu 2( 1,5 đ ) |   - Nhiệt độ sôi của : H2O > H2S- Giải thích : H2O có liên kết hydrogen liên phân tử . Còn H2S không có   Học sinh trình bày cách khác đúng vẫn cho trọn điểm  | 0,5đ1,0đ |
| Câu 3(1,5 đ ) |

|  |
| --- |
|   2CH3OH ( l ) + 3O2 ( g ) → 2CO2 ( g ) + 4H2O ( l ) = -1450 kJa/ Phản ứng trên toả nhiệt . -Giải thích : = -1450 kJ < 0 b/  Năng lượng (kJ) 2CH3OH ( l ) + 3O2 ( g )  ∆fH0298 (cđ) ---  = -1450 kJ ∆fH0298 (sp) ----------------------------- 2CO2 ( g ) + 4H2O ( l ) Tiến trình phản ứng |

  | 0,25đ0,25đ1đ |
| Câu 4(1,5 điểm) |   -3+1 0 +2-2 +1-2a/ 4 NH3 + 5 O2  → 4 NO + 6 H2O chất khử chất oxi hoá  -3 +2 -QTO : N  → N + 5e . 4 0 -2 -QTK : O2 + 4e → 2O . 5 -Đưa hệ số vào pt : 0,25đ -Các quá trình viết đúng số e cho và nhận nhưng sai tên : - 0,25đ  0 +6 +3 +4b/ 2 Al + 6 H2SO4 → Al2(SO4)3 + 3 SO2 + 6H2Ochất khử chất oxi hoá  0 +3 -QTO : 2 Al  → 2 Al + 2. 3e . 1 +6 +4 -QTK : S + 2e → S .3 -Đưa hệ số vào pt : 0,25đ -Các quá trình viết đúng số e cho và nhận nhưng sai tên : - 0,25 đ  | 0,25đ0,5đ0,5đ0,25đ0,5đ0,5đ |
| Câu 5°:(1,0đ ) |  2H2 ( g ) + O2 (g) —> 2H2O (l)  2(H-H) : 2.432 1(O = O ) : 498 2.2( H-O ) : 4. 467  Tổng cđ = 1362 Tổng sp = 1868Biến thiên enthalpy của phản ứng = cđ –sp = 1362 - 1868 = -506 kJ**Học sinh làm cách khác vẫn cho trọn điểm , nếu hs làm 1 bước gộp ra đáp số thì được trọn điểm .**  | 0,25đ0,25đ0,5đ |
| Câu 5b:(1,0 đ )  |  C6H6 (l) + 15/2 O2(g) https://lh6.googleusercontent.com/7DABbtWx98iis6H_7BGpan8fNbIaUVKtPi8gEgiBzJgGEXPP5X5A4KuB3IBLSG8SMPuO_DhkXOLblZCaPHfhWRBAJci9YgTDvYl9WGpUScxBB6GBNOkVbzWXcfXoX_7V5Uy3OyRagD6ja4oyYQ 6CO2(g) + 3H2O(l)  1( 49) 15/2.(0) 6(-393,5) 3 ( -285,84 ) Tổng cđ = 49 Tổng sp = -3218,52Biến thiên enthalpy của phản ứng = sp-cđ = -3218,52 - 49 = -3267,52 kJ **Học sinh làm cách khác vẫn cho trọn điểm , nếu hs làm 1 bước gộp ra đáp số thì được trọn điểm .**  |  |
| 0,25đ0,25đ0,5đ |

 *Sau khi chấm điểm xong , thầy cô nhớ làm tròn số rồi ghi vào phiếu điểm*.

**ĐÁP ÁN HÓA 11 - ĐỀ 1**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 1****2 điểm** | Nếu thiếu cân bằng, cân bằng sai hoặc không cân bằng trừ ½ số điểm Ghi bằng CTCT không chấm Đúng CTCT 1 chất được 0,25 | 0,5 đ/ pt |
| **Câu 2****2,5 điểm** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | axetilen | but – 2 – en | propan | SO2 |
| Dd AgNO3/NH3 | Kt vàng | - | - | - |
| Dd Ca(OH)2 dư | x | - | - | Kt trắng |
| Dd Brom | x | mm | - | x |

Viết pt. Lưu ý HS có thể làm cách khác |  |
| **Câu 3****2 điểm** |  |  |
| **Câu 4****1,5 điểm** |  | 0,1250,125 0,25 0,25 0,25 0,25 0,25 |
| **Câu 5****2 điểm** |  | 0,25 0,25 0,25 0,25 0,25 0,25 0,25 0,25 |

**ĐÁP ÁN HÓA 11 - ĐỀ 2**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 1****2 điểm** | **Nếu thiếu cân bằng, cân bằng sai hoặc không cân bằng trừ ½ số điểm****Ghi bằng CTCT không chấm** | 0,5 đ/ pt |
| **Câu 2****2,5 điểm** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | propin | etilen | butan | CO2 |
| Dd AgNO3/NH3 | Kt vàng | - | - | - |
| Dd Ca(OH)2 dư | x | - | - | Kt trắng |
| Dd Brom | x | mm | - | x |

Viết pt. Lưu ý HS có thể làm cách khac |  |
| **Câu 3****2 điểm** |  | 0,5 x4 |
| **Câu 4****1,5 điểm** |  |  |
| **Câu 5****2 điểm** |  |  |

**ĐÁP ÁN**

**KỲ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ II**

**LỚP 12,** **NĂM HỌC 2022** - **2023**

**Môn thi: Hóa - KHTN**

**Ðáp án : 132**

 1. D 2. D 3. B 4. A 5. C 6. B 7. D

8. B 9. B 10. A 11. D 12. B 13. B 14. C 15. A 16. A 17. B 18. C 19. A 20. C 21. A 22. D 23. C 24. D 25. A 26. C 27. A 28. B 29. A 30. A 31. D 32. D 33. B 34. B 35. C 36. B 37. C 38. C 39. C 40. C

**Ðáp án : 209**

 1. A 2. A 3. B 4. A 5. D 6. C 7. B

8. B 9. A 10. B 11. A 12. D 13. D 14. D 15. C 16. D 17. B 18. B 19. D 20. A 21. B 22. D 23. C 24. C 25. B 26. B 27. A 28. A 29. C 30. C 31. C 32. C 33. B 34. C 35. D 36. D 37. A 38. D 39. A 40. A

**Ðáp án : 357**

 1. B 2. B 3. A 4. D 5. C 6. C 7. C

8. C 9. B 10. B 11. C 12. A 13. D 14. C 15. D 16. A 17. C 18. C 19. C 20. D 21. C 22. D 23. C 24. B 25. A 26. B 27. D 28. A 29. B 30. A 31. D 32. A 33. A 34. B 35. D 36. D 37. A 38. B 39. A 40. D

**Ðáp án : 485**

 1. D 2. A 3. D 4. C 5. C 6. C 7. C

8. A 9. D 10. C 11. C 12. B 13. C 14. B 15. D 16. B 17. A 18. B 19. B 20. B 21. A 22. B 23. D 24. B 25. B 26. B 27. A 28. B 29. C 30. A 31. C 32. A 33. D 34. C 35. D 36. A 37. D 38. A 39. D 40. D