**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 | | 0,5đ  1,0đ |
| 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 | | | | 0,5đ  0,5 đ  1đ |
| Câu 4  (3,0 điểm) | +1-2 0 +4-2 +1-2  a/ 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 +1  b/ 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 | | 0,25đ  0,5đ  0,5đ  0,25đ  0,25đ  0,5đ  0,5đ  0,25đ |
| 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 .** | | 0,25đ  0,25đ  0,5đ |
| 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 .** |  |
| 0,25đ  0,25đ  0,5đ |

*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 | | 0,5đ  1,0đ |
| Câu 3  (1,5 đ ) | |  | | --- | | 2CH3OH ( l ) + 3O2 ( g ) → 2CO2 ( g ) + 4H2O ( l ) = -1450 kJ  a/ 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 | | | 0,25đ  0,25đ  1đ |
| Câu 4  (1,5 điểm) | -3+1 0 +2-2 +1-2  a/ 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 +4  b/ 2 Al + 6 H2SO4 → Al2(SO4)3 + 3 SO2 + 6H2O  chất 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 | | 0,25đ  0,5đ  0,5đ  0,25đ  0,5đ  0,5đ |
| 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 = 1868  Biến 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 .** | | 0,25đ  0,25đ  0,5đ |
| 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 = -3218,52  Biến 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 .** |  |
| 0,25đ  0,25đ  0,5đ |

*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** |  | 0,125  0,125  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