

Рабочий лист №1

Дата "02." 03 2015 г.

Шифр

(заполняется оргкомитетом)

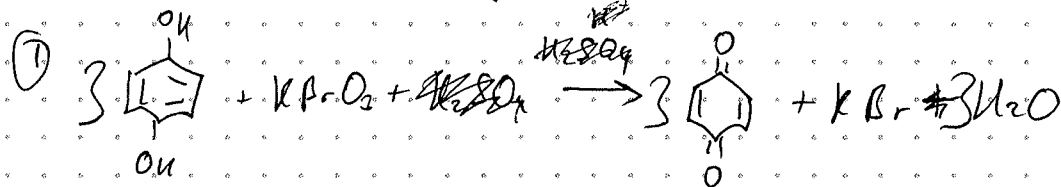
(класс участия)

Оценка работы

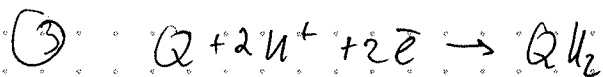
(таблица заполняется по итогам проверки работы членами жюри олимпиады)

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Итого (итоговый балл, подпись председателя жюри)
Балл	2	1	1	1	1	0										6

Теоретическая часть:



② Нет, потому что перманганат в кислой среде будет окислять образовавшиеся двойные связи в цикле дальше до COOH COOH.



$$E = E^0 + \frac{2.303RT}{nF} \lg \frac{[Q]}{[QH_2]} \approx E - E^0 + \frac{2.303RT}{nF} \lg \frac{[Q]}{[H^+]^2}$$

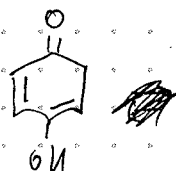
$$E = E^0 + \frac{2.303RT}{nF} \lg \frac{1}{[H^+]^2} = E^0 - \frac{2.303RT}{nF} \lg [H^+]^2 = E^0 - \frac{2 \cdot 2.303RT}{nF} \lg [H^+]$$

$$E = E^0 + \frac{46.05}{nF} \cdot pH$$

④ Электронными пересодами между атомными орбиталями



Электронными пересодами в редокс-структурах



⑤ потому что как потенциал влияет концентрация ионов водорода
при этом $pH > 7$ она становится очень маленькой
~~концентрация~~ потому что это будет пик

$$\textcircled{C} \quad \text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2e^- \quad E^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0.76 \text{ V}$$

$$E_{Q/AH} = E^{\circ}_{Q/AH_2} + \frac{0.059}{nF} \cdot pH \quad E_{Q/AH_2} = E^{\circ} + E_{pH} \cdot \frac{0.059}{nF} \cdot 2$$

$$\mu = \frac{(E_{ox} - E_{ox}^0)nF}{n}$$

$$p_k = \frac{(2 + E_{\text{ав}} \cdot \alpha_{\text{ав}} \cdot E_{\text{ср}}) \cdot F}{46 \cdot \pi T} = \frac{2699 + (0.322 + 0.222 \cdot 0.699) \cdot 2.9685}{46 \cdot 8.314 \cdot 298}$$

子波 = $PH = 1.13$

$$E = E^0_{Ag/AgCl} - E^0_{Ag/AgCl}$$

$$E_{\text{aq}} = E_{\text{aq}}^{\circ} - \frac{96.8314 \cdot 298}{2.96485}$$

$$E + E_{\text{photon}} = E_{\text{electron}} - \frac{4.6834 \cdot 298}{2 \cdot 96485} \cdot \ln[4] - \ln[1] = \frac{(0.322 + 0.222 - 0.609) \cdot 2 \cdot 96485}{4.6834 \cdot 298}$$









Хитогуров и примельки для организации РС
сильными опенеторами и восстановителями Т.К.

Он работает за счет равновесия между восстановительной и окислительной формами, а при добавлении сильных восстановителей или сильных окислителей равновесие будет сильно смещено в ту или иную сторону и вообще форма будет меняться.

6/10

С. Палладин. Твор.
изд. в 1904 году