

муниципальное образование - город Рязань
город Рязань Рязанской области
муниципальное бюджетное
общественное учреждение
«Школа № 65»
ОГРН 1026201033369 ИНН 6229025959 КПП 622901001
390039, город Рязань, ул. Бирюзова, д. 23а
e-mail: sch65@mail.ru
« **» 20 г. № _____**

X11-2

Олимпиадная работа

по химии

ученик 11А класса

ИБОУ «Школа № 65»

Гуськовой Наташи Константиновны

04.08.2003

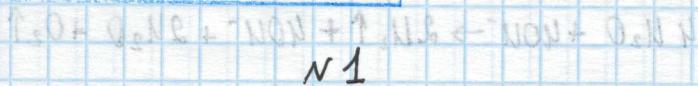
Учитель: Чесалова Г.Н.

Муниципальное образование - городской округ
Город Рязань Рязанской области
муниципальное бюджетное
образовательное учреждение
«Школа № 65»
СПб 107-0003559 инн 5229005359 КПП 522901001
Санкт-Петербург, город Рязань, ул. Багратионова, д. 23а
e-mail: sch65@mail.ru

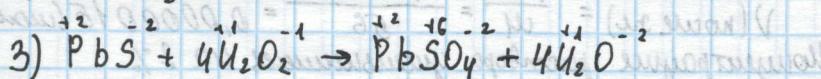
X11-2

55

20 г. №



1) U_2S - сероводород

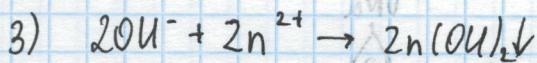
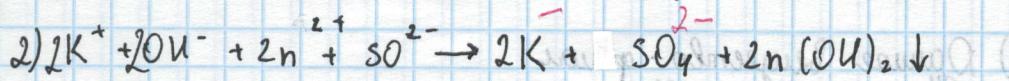
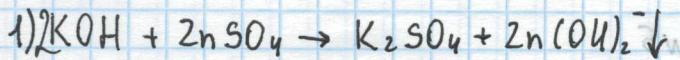


4) $\text{S}^{+2} - 8\bar{e} \rightarrow \text{S}^{+6}$ - восстановитель | 1

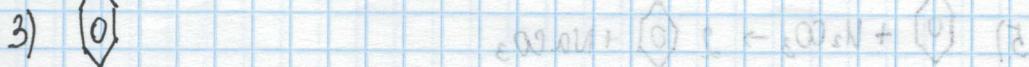
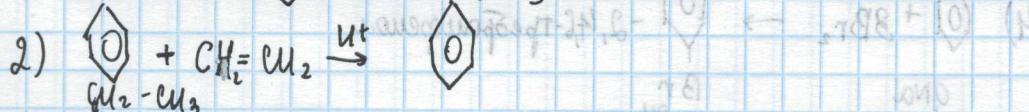
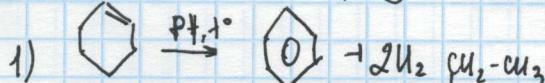
$8\text{O}^{-1} + 8\bar{e} \rightarrow 8\text{O}^{-2}$ - окислитель | 1

30

N2



N3



25

Dано:

$$V(\text{NaOH}) = 2 \text{ л} = 0,002 \text{ м}^3$$

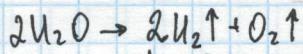
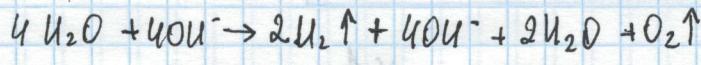
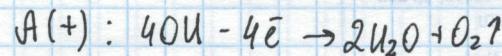
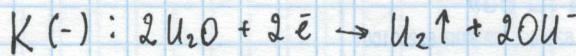
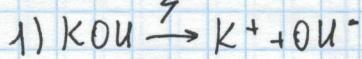
$$W(\text{NaOH}) = 6\% = 0,06$$

$$\rho(\text{NaOH}) = 1,05 \text{ г/мл}$$

Найдем:

$V_{\text{нр}}$

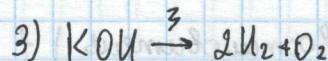
N4
Решение:



$$2) V(\text{уox}) = \frac{V \cdot W \cdot \rho}{M} = \frac{0,000126}{56} = 0,00000225 \text{ (моль)}$$

$$V(\text{после раз}) = \frac{V \cdot W \cdot \rho}{M} = \frac{0,000084}{56} = 0,0000015 \text{ (моль)}$$

Концентрация раствора уменьшилась на 2%

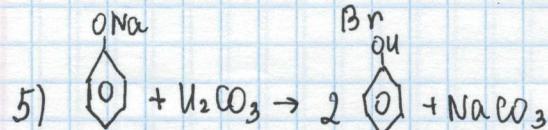
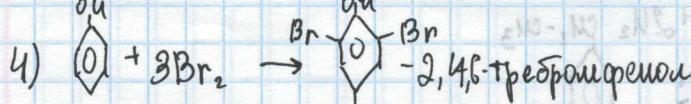
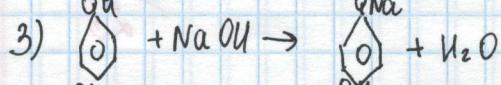
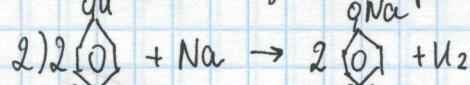


$$\frac{V(\text{NaOH})}{V(\text{H}_2)} = \frac{1}{2} \Rightarrow V(\text{H}_2) = 0,000003 \text{ (моль)}$$

$$V(\text{O}_2) = 0,0000015 \text{ (моль)}$$



1) Данное вещество - фенол



$\begin{array}{c} \text{O} \\ || \\ \text{C} \\ || \\ \text{O} \end{array}$ - фенолят натрия

