

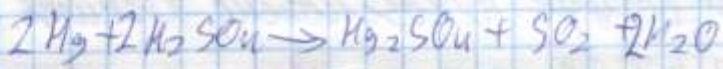
N1

Васильев Рами НК 10м.

Р39-10

1. "Взять ртуть и растворить её серной кислотой"

И₂ ~~чист~~ растворяется только в HNO₃, царской водке и горячей H₂SO₄ конц., т.к. И₂ в ряду напряжений правее, чем М. Буланов должен был использовать горячий конц. р-р H₂SO₄.



2. "приготовить дд"

Сам И₂⁺, в отличие от металлов. И₂ и солей И₂²⁺ практически ~~почти~~ нерастворимы и ~~слабо~~ летучи (низк. Р.паров). Итого: 448

В следствии этого, сам И₂⁺ не токсичен.

Например, И₂Cl₂ использовалась в качестве антисептика в производстве осветительных ламп. Единственный дд, выделяющийся в процессе реакции - SO₂. ~~ЖЖЖ~~ И₂, т.к. он выделял. только при приготовлении р-ра, единственный, кто мог отравиться - Буланов.

3. "Запрыскивание... дорожек, ковров, портбел, 5-6-7 раз"

После реакции концентрации H₂SO₄ уменьшается, остаётся разбав. р-р H₂SO₄, ^{отсюда} опрыскивания которыми хватит, чтобы "дорожки, ковры и портбелы" пришли в

Кудрявцев Н.В.
Сейфидин А.В.
Зарамин 1 - 208
Зарамин 2 - 85
Зарамин 3 - 28
Зарамин 4 - 18
Зарамин 5 - 108

уже известность, они образуются, остаются
взрыв, взрывные тротилы.

"металлический баллон"

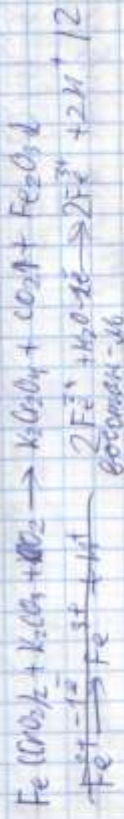
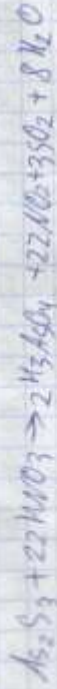
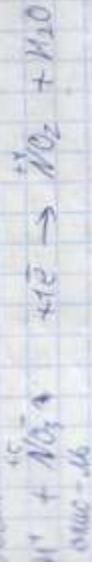
металлический - тогда всего хвостовый, и м
мешков.

В жаркой среде невозможно хранить

взрыв. р-р H_2SO_4 , т.к. он хорошо растворяется.

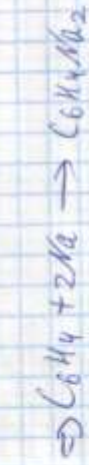


Буланов писал на сурьмяной засаженки,



* 1/3 C_3H_2 - простейший. $M_{rel} = 0,115$, $X_{23} = 0,005$ м.д.в.

$[C_3H_4]$ - простейший. C_6H_{14} - бензол $(C_3H_4)_2$



А и В не имеют простейшего изотопов.

А: по 3 заместителя на 1 C $(\frac{n}{n} - \frac{c}{c} - \frac{h}{h} - \dots)$

В: одинаковые заместители $(\frac{n}{n} - \frac{c}{c} - \dots - \frac{h}{h})$

$$5 \text{ } w(\text{O}) = 24,1\% \quad X_{\text{H}_2\text{O}} \text{ m}$$

Решение №4 X - H.

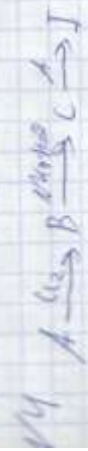
$$\frac{X_{\text{H}_2\text{O}}}{X_{\text{H}_2\text{O}} + X_{\text{H}}} = \frac{24,1}{100} = 0,241$$

$$n = 1 \quad w(\text{O}) \text{ в } \text{H}_2\text{O} = \frac{16}{18} = 88,89\%$$

$$\Rightarrow \text{H}_2\text{O}_2 \quad \frac{32}{34} = 94,11\%$$

перманис водорода H_2O_2

30% P-P - Пероксид



спечн. Cu?

