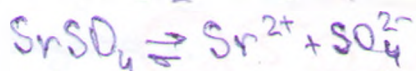
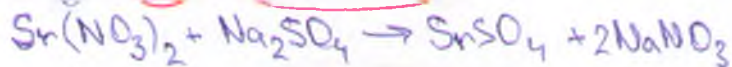


Класс 11 Вариант 2 Дата Олимпиады 16.02.2019

Площадка написания ХНИТУ

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	5	5	5	5	5	4	29	двадцать девять	

Задача 6. 4 балла



$$m(\text{SrSO}_4)_{\text{общ.}} = 2,5 \cdot 10^{-3} \cdot 183,62 = 459,05 \cdot 10^{-3} \text{ г}$$

$$IP = [\text{Sr}^{2+}] \cdot [\text{SO}_4^{2-}]$$

$$m(\text{SrSO}_4)_{\text{р-р}} = \sqrt{3,2 \cdot 10^{-7}} \cdot 183,62 = 0,10387 \text{ г}$$

$$m(\text{SrSO}_4)_{\text{осад.}} = (2,5 \cdot 10^{-3} - \sqrt{3,2 \cdot 10^{-7}}) \cdot 183,62 = 0,35518 \text{ г}$$

$$w(\text{SrSO}_4)_{\text{р-р}} = \frac{0,10387}{0,45905} = 0,2263$$

$$w(\text{осад. SrSO}_4) = \frac{0,35518}{0,45905} = 0,7737$$

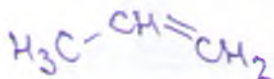
следовало учесть разбавление

Задача 2. 5 баллов

$$\nu = \frac{2,8}{22,4} = 0,125 \text{ моль}$$

$$M_r = \frac{5,25}{0,125} = 42 \text{ г/моль}$$

$$N(C) = \frac{42 \cdot 0,857}{12} = 3 \Rightarrow \text{газ-пропен } (\text{C}_3\text{H}_6)$$



Задача 1. 5 баллов

$$500000000000 \text{ м}^3$$

Природный газ - метан ( $\text{CH}_4$ )

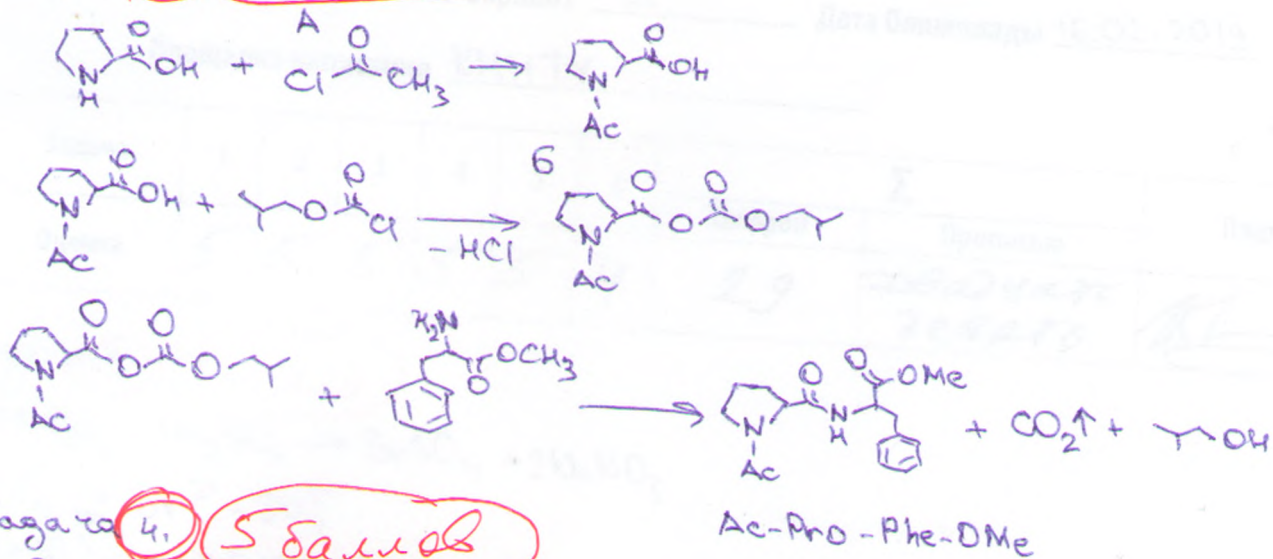
Природный газ может содержать примеси  $\text{H}_2\text{S}, \text{H}_2$ .

Нужно обязательно очищать весь природный газ, т.к.

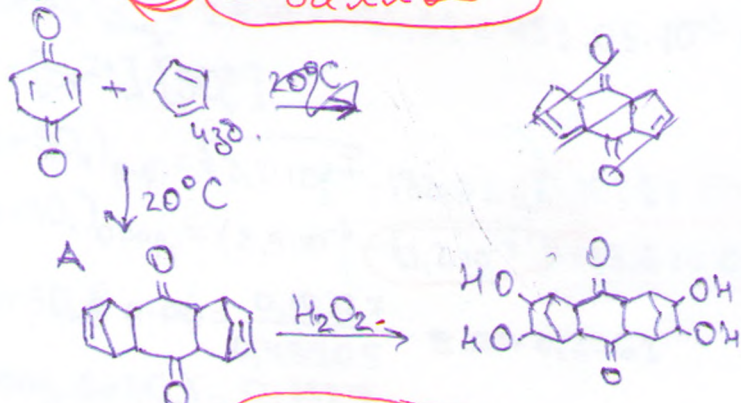


не метан используется как топливо, при присутствии  $\text{H}_2\text{S}$  окисно, без  $\text{SO}_2$  повышает кислотность почвы а также им можно окислять.

Задача 3. **5 баллов**



Задача 4. **5 баллов**



Задача 5. **5 баллов**

