

X8-4

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ  
УЧРЕЖДЕНИЕ ЛИЦЕЙ № 104 Г. МИНЕРАЛЬНЫЕ ВОДЫ  
ИНН 2630027809 ОГРН 1022601493080  
357203, Россия, Ставропольский край,  
г. Минеральные Воды, ул. Ленина, 36

Олимпиадная работа  
школьного этапа всероссийской олимпиады школьников

по Химии

обучающегося 8 В класса

МБОУ лицей №104

наименование образовательного учреждения

Минеральноводской гимназии Витмерской

ФИО участника

Педагог-наставник:

Затонская Т.И.

«06» октября 2020 г.

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ  
УЧРЕЖДЕНИЕ ЛИЦЕЙ №104 Г. МИНЕРАЛЬНЫЕ ВОДЫ  
ИНН 2630027809 ОГРН 1022601453000  
357203, Россия, Ставропольский край,  
г. Минеральные Воды, ул. Ленина, 36

5=1

- 1 а)  $C_3O_2$  2б.
  - б)  $CO_2$  2б.
  - в)  $C_3O_2$  2б.
2.  $CO$

6б.

б)  $C_3O_2$  2б.  $w(CO) = 1+1=2$

а)  $Fe$  2б.

$$\frac{102}{10} = 10,2$$

б)  $H_2O$  2б.

в)  $C_5H_5O_5, C_{12}H_{22}O_{11}$  2б.

6б.

$M_r(C_5H_5O_5) = 12 \cdot 5 + 5 + 16 = 113$

5=34

1.  $SiO_2$  5б.

2.  $FeO$  5б.

3. 19,4 0б.

4.  $H_2O$  5б.

15б.

5=5

1. Да, т.к. между лампами происходит химическая реакция 5б.

2. О выделении углекислого газа 0б.

3. Т.к. из банки через трубку вышло небольшое количество углекислого газа. 0б.

4. Т.к. т.з. трубки больше, не выходя углекислый газ. 0б.

5. Т.к. закончился кислород. 5б.

10б.

5=13

1. Вступит  $CO_2$  т.к. уменьшится объем, и  $CO$  вступит в реакцию с водой т.к. не это не высший оксид. 5б.

2.  $O_2$  т.к. уменьшится объем и  $O_2 + \overset{Si}{\text{Si}} \rightarrow \overset{SiO_2}{\text{SiO}_2}$   $O_2$  прибавит Si получится оксид. 5б.

3.  $N_2$  т.к. не вступает в реакцию 5б.

4.  $CaCO_3 = CaO + CO_2$ ,  $O_2 = 2H_2O$ ,  $N_2 = 2NH_3$  3б.

Председатель: *Замосин*  
члены жюри: *Минеральные*