

Решения задач муниципального этапа  
всероссийской олимпиады школьников  
по химии 2019-2020 учебного года  
Республика Башкортостан

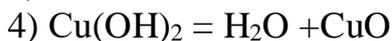
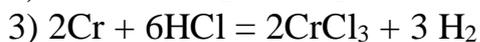
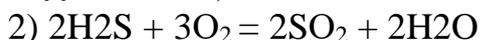
8 класс



**Задача 8-1.**

1. Применяется в стекловарении – 2 балла.
2.  $n(\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}) = 750$  моль – 2 балла;
3.  $m(\text{Na}_2\text{SO}_4) = 106,5$  кг;  $m(\text{H}_2\text{O}) = 135$  кг (4 балла)
4. Мирабилит - 2 балла (10баллов).

**Задача 8-2.** 1)  $\text{LiH} + \text{H}_2\text{O} = \text{LiOH} + \text{H}_2$



**Задача 8-3.** Суточная доза человека в поваренной соли равна 5г - 5 баллов;  
пуд соли 2 человека съедают за 4.4 года – 5 баллов (10баллов).

**Задача 8-4.**  $m(\text{O}) = 45,5$  кг,  $m(\text{H}) = 7$  кг,  $m(\text{C}) = 12,6$  кг – 4 балла;  $n(\text{O}) = 1,7 \cdot 10^{17}$   
атомов кислорода,  $n(\text{H}) = 4,2 \cdot 10^{17}$  атомов водорода,  $n(\text{C}) = 6,3 \cdot 10^{16}$  атомов  
углерода - 6 баллов . (10баллов).

**Задача 8-5.**  $n(\text{O}_2) = 0,175$  моль (2 балла);  $n(\text{O}_2) = n(\text{Э}) = 0,175$  моль (2 балла); за  
определение химического элемента – серы – 2 балла; за химические свойства  
серы – 2 балла; за физико-химические свойства оксида серы (IV) – 2 балла.  
(10баллов).