

Олимпиадное задание

по химии

всего 39б

Паставой Карина (8 кл.)

задача №1

② Листочек индивидуальное вещество, мелко-зернистое

③ Поместим камешек обесцвечивающей в микроскоп. Можно под микроскопом будет видно-видно.

6б

задача №3

① Два элемента, число атомов в молекуле одинаково:  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{O}_2$

② Два элемента атомов одного из них в молекуле - 2; другого - 3.  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$

③ Три атома элемента, всех атомов поровну:  $\text{KOH}$ ,  $\text{CaOH}$

8б

④ Три элемента атомов двух элементов в молекуле поровну, а третьего элемента в 4 раза больше:  $\text{KMnO}_4$ ,  $\text{SiSO}_4$

⑤ Любое простое вещество.

задача №4

① За час человек делает 900 вдохов и через легкие проходит 45 л воздуха. Потребляется не весь вдыхаемый кислород, а только 2%,  $-165\% = -4,5\%$ . Уменьшение газа вдыхается столько же, сколько израсходовано кислорода, то ч.

10б

② За 45 минут 1 человек вдыхает 15 л  $\text{CO}_2$ , то человек вдыхает 300 л  $\text{CO}_2$ . Изнагаивает в

воздухе содержится 0,03% от 100 м<sup>3</sup> 30 м<sup>3</sup> CO<sub>2</sub>.  
После урока стало 330 м<sup>3</sup> содержащее CO<sub>2</sub> 330 м<sup>3</sup>.  
(100000 м<sup>3</sup>), 100% = 0,33%.

№ 5.

105  
1)  $CCl_4, CO_2$

2)  $CCl_4, w(C) = 62,6\%$ , значит в 1,2 г этого вещества содержится 0,75 г углерода  $w(O) = 37,4\%$ , значит в 1,0 г этого вещества содержится 0,37 г углерода.

3)  $C + 2Cl_2 = CCl_4, 2C + 3O_2 = 2CO_2$

№ 6.

1) находится порошок угля. Черной цвет, тлеет на воздухе при нагревании.

2) - оксид меди; имеет черной цвет, при нагревании не изменяется.

3) - сера; желтой цвет, характерное горение с образованием сернистого газа.

4) - красный фосфор; темно-красной цвет характерное горение с образованием оксида фосфора.

5) - медь; красной цвет, появление серой окраски при нагревании за счет образования оксида меди.

Проверил ФЛ