

ПРОТОКОЛ

заседания жюри школьного этапа олимпиады по химии

от 08.10.2014 года

№3

Присутствовало: 3 чел.

Повестка дня:

1. Анализ и оценка выполненных олимпиадных заданий по химии
2. Подведение итогов школьного этапа олимпиады по химии, определение победителей и призеров по параллелям.

По первому вопросу слушали Высоцкую О.В.

В олимпиаде по химии приняли участие 37 чел.:

8 кл. - 16 чел., 9 кл. - 21 чел.

(Списки всех участников с полученными баллами прилагаются)

Лучше справились с заданиями1, 2,3.....

Наибольшие затруднения вызвали задания6.....

По второму вопросу слушали Субботину О.А.

Согласно Положению о проведении I и II этапов Всероссийской олимпиады школьников в 2014-2015 учебном году и с учётом установленной квоты выявлены следующие победители и призеры школьного этапа олимпиады:

Классы	Победители (ФИО)	Призеры (ФИО)
8-е	Полянина Евгения Алексеевна	Щуренкова Анастасия Борисовна
9-е	Иванова Полина Александровна	Рыжкова Наталья Павловна

Решение:

1. Считать победителями школьного этапа олимпиады по химии следующих учеников:
Полянину Евгению Алексеевну
Иванову Полину Александровну
2. Считать призёрами школьного этапа олимпиады по следующим учеников:

Щуренкову Анастасию Борисовну, Рыжкову Наталью Павловну

Члены жюри

:
.....
.....

О.А.Субботина

О.В.Высоцкая

Л.М.Бакалова

Победитель олимпиады по химии 8 кл.

класс

№1. Счил. 154-149-517
-70

а) H (водород) 1Б

б) C (углерод); N (азот) 2Б

в) Mn (Менделеевский); Es (Эмштейнский) 2Б

г) Pu (путоцкий); U (уран) 2Б

д) Fr (франкий); Ge (германский) 2Б

е) Np (нейпуцкий); Ti (титан). 1Б

№3

1) ~~франкий~~ K (калий) 1Б

2) ~~фосфор~~ O (кислород) 2Б

3) O (кислород)

4) Cl (хлор), Br (бром) 2Б

5) N (азот)

№2

а) 2 атома N и 4 атома O. 6Б

б) 1 атом N и 2 атома O. 4Б

№4.

$M_r(H_2O) = 1 \cdot 2 + 16 = 18$ 2Б

$18 \cdot 10 = 180$ 3Б

→

$$180 = 100\%$$

$$? = 25\%$$

$$1) 180 : 100 = 1,8 - 1\%$$

$$2) 1,8 \cdot 25 = 45$$

Darüber: $180 + 45 = 225$

~~225~~

315

СНЦАС 164 - 155 - 415 - 54

№5.

Металлоиды цвет образуют кристаллы оксидов железа Fe_2O_3 , содержащиеся в водопроводной воде. 15

№6.

Атом элемента состоит из электронов с массой m_e и протонов m_p и нейтронов m_n .

С ростом порядкового номера суммарное количество протонов и нейтронов увеличивается быстрее числа электронов.

Значит массовая доля электронов в лёгких элементах выше чем в тяжёлых и максимальна в водороде.

Муассам SiC -

даны систем уравнений в к-де Si и C отсюда



Муассам не образовывали оксид кремния SiO_2



То отсюда некие смитая оксидные процессы.

пы и прочие атмосферные явления и в основном сплав систем урана муассамит 4 б

2) Стабильные изотопы фторофосфора 2 б

13

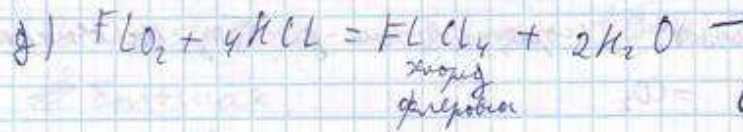
10 б

Fl - флуорин элемент 4 гр. имеет один изотоп, кроме того систем флуорин взаимодействует хим. свойствам, смеси $\text{Pb}(\text{SO}_4)$

а) FlO_2 - формул оксид IV группы. 2 б

б) FeCl_4 - муассамит водорода 2 б

в) как и у свинца и др элемент в этой группе. +4, +2 и 0 2 б



65

W4.

$$W_1(\text{F}) = 46,5\%$$

$$W_2(\text{F}) = 36,7\%$$

$$W_1(\text{F}) = \frac{m(\text{F}) \cdot Q}{m(\text{xF}_6)} \cdot 100\%$$

4) Опрыскивание
сплошной окладки
(опрыскивание)
VI классного раствора:
: xF₆

Большинство массы кубического раствора

за X:

$$W_1(\text{F}) = \frac{M(\text{F}) \cdot 6}{M(\text{xF}_6)} = \frac{6 \cdot 19}{(x + 189 \cdot 6)} = 0,465$$

$$114 = 0,465 \cdot x + 0,465 \cdot 114$$

$$61 = 0,465 \cdot x$$

$$x = 131 \text{ (диэтиловый эфир Кленона)} (\text{Xe})$$

XeF₆

$$X_{\text{св}} \text{F}_6 = X_{\text{св}} \text{F}_4 + \text{F}_2$$

345

$$W_2(\text{XeF}_x) = \frac{M(\text{F}) \cdot x}{M(\text{XeF}_x)} = \frac{19x}{131 + 19x} = 0,367$$

$$19x = 0,367 \cdot 131 + 19 \cdot 0,367 \cdot x$$

$$19x - 7x = 48,1$$

$$12x = 48$$

$$x = 4$$

X - ет₄
100) опрыскивание Кленона IV