

КОМИТЕТ ПО ОБРАЗОВАНИЮ
АДМИНИСТРАЦИЯ Г. ЗАРИНСКА

ВСЕРОССИЙСКАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ

ПО ХИМИИ

МУНИЦИПАЛЬНЫЙ ЭТАП

Г. ЗАРИНСК

15 НОЯБРЯ 2019 г.

ШИФР 8-5

ОЛИМПИАДНАЯ РАБОТА

УЧЕНИ Ильи 8 А КЛАССА

лицей „Бриллиант“
(наименование образовательной организации)

(наименование образовательной организации)

Маркенова Вероники Юрьевны
(Фамилия Имя Отчество)

Учитель по химии: Остермиллер Т.В.

Номер задания	1	2	3	4	5	6	всего			
Баллы	58	108	108	08	08	28	278			

Председатель жюри:
Члены жюри:

Каморная И.М.

Остермиллер Т.В.

Вегеле И.А.

Захаркина Л.П.

И.М. Каморная
Т.В. Остермиллер
И.А. Вегеле
Л.П. Захаркина

1. Дано:

$$M(X) = 95г.$$

$$W(1X) = 25,26\%$$

$$W(2X) = 74,74\%$$

X - ?

Решение:

$$X_1 = 95г - 100\%$$

$$?_1 - 25,26\%$$

$$95 \cdot 25,26 : 100 = 24г. - 1 элемент (компонент) соли.$$

$$X_2 = 95г - 100\%$$

$$?_2 - 74,74\%$$

$$95 \cdot 74,74 : 100 = 71г. - 2 компонента соли.$$

Из таблицы:

$$X_1(24г) = Mg$$

$$X_2(71г) = Ba$$

Ответ: Mg_2Ba_2

2.

Тетраоксидная смесь: B; D.

Чистое вещество: B.

Раствор: A; G.

3.

хим. свойства: Его можно получить электролизом расплава хлорида натрия. Металлический натрий быстро тускнеет на воздухе. Он горит при нагревании на воздухе или ват-москоре паров брома. Этот металл кипит при $883^{\circ}C$, образуя пары фиолетового цвета. Это - металл.

физ. свойства: Натрий - серебристо-белый мягкий металл. Он хорошо проводит электрический ток. Этот металл кипит при $883^{\circ}C$, образуя пары фиолетового цвета. Он горит при нагревании на воздухе.

4. Дано:

XH

$$W(H) = 6,04\%$$

XH - ?

Решение:

5. Дано:

$$V_{водот} = 1мм$$

$$\rho_{ал} = 2,7г/см^3$$

$$d_{проб} = 1мм$$

$m_{проб.} - ?$

$h_{проб.} - ?$

Решение:

6.
Грязь и деревянные опилки можно отделить с помощью дешетельной воронки, налив воды в смесь, песок ~~и~~ и деревянные опилки останутся на воронке. Железные опилки можно отделить с помощью магнита. Соль - выпарить.

①①