

ДЕПАРТАМЕНТ
 ПО КОРПУСУ МАССОВОГО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ
 АДЫГЕЙСКОГО КРАЯ
 Муниципальное бюджетное
 общеобразовательное учреждение
 средняя общеобразовательная
 школа №15
 с углубленным изучением
 отдельных предметов
 г. Заринск Адыгейского края
 699100, Адыгейский край, г. Заринск
 ул. 40 лет Победы 4/2
 тел. (86596) 4-17-29

ВСЕРОССИЙСКАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ
ПО ХИМИИ
МУНИЦИПАЛЬНЫЙ ЭТАП
г. ЗАРИНСК
16 НОЯБРЯ 2018 г.

ШИФР 8-6

ОЛИМПИАДНАЯ РАБОТА
УЧЕНИКА 3а **КЛАССА**

Муниципальное бюджетное общеобразовательное
 (наименование образовательной организации)

учреждение „школа „Бриллиант“
 (наименование образовательной организации)

Римма Романовна Александровна
 (Фамилия Имя Отчество)

Учитель по химии: Остермиллер Тамара Викторовна

Номер задания	8-1	8-2	8-3	8-4	8-5					
Баллы	76	2,55	08	38	45					

Председатель жюри: И.М.Конь Каморная Ирина Михайловна

Члены жюри: О.В.Остремиллер Остремиллер Тамара Викторовна

И.А.Вегеле Вегеле Ирина Александровна

Л.П.Захаркина Захаркина Любовь Петровна

шифр 8-6

16.50

№ 8-1

1. Глиемин 16
2. Капиом 16
3. Сибирь 16
5. Венгерово 16
8. Акисимия 16
11. Птицы 18

16

Первый: Эксперимент 16

№ 8.2

Реактивы: магнит и отдельные мелкие железные гвозди.
Две шесть из поверхности соли, спиртушки и речного песка и их
помещаем в воду. Методом отстаивания мы отделили
деревянную спиртушку, так как соль растворяется, песок
оседает, а спиртушка всплыла. Методом отстойивания мы
отделили песок от соли поверхности соли и воздуха! Соль от
воды отмыши методом выпаривания. Вода превращается в пар,
а соль остается.

Свойства: деревянная спиртушка и песок не растворяются в воде,
соль - растворима.

№ 8-3.

Глиемин - Р

?

Формула = P_2O_5 (V)

16

16.50

ТДЛР. ОБРАЗОВАНИЕ,
АДМИНИСТРАЦИИ ГОРОДА ЗАРИНСКА
АЛТАЙСКОГО КРАЯ
Муниципальное бюджетное
общеобразовательное учреждение,
средняя общеобразовательная
школа №15
с углубленным изучением
отдельных предметов
г. Заринск Алтайского края

ШИФР 8-6

659100, Алтайский край, г. Заринск
ул. 40 лет Победы 4/2
тел. (38595) 4-17-29

№ 8-4

$$1) n(O_2) = \frac{17}{22,4} = 0,8 \text{ моль (было получено)} \quad 15.$$

$$n(O_2) = 5 + 0,8 = 5,8 \text{ моль (всего)} \quad 15$$

$$5,8 \text{ моль} = 6 \cdot 10^{23} \cdot 5,8 = 34,8 \cdot 10^{23} \text{ атомов -}$$



№ 8-5

