



**ИНТЕРАКТИВНАЯ
ИНТЕЛЛЕКТУАЛЬНАЯ
ИГРА
«ЮНЫЙ ХИМИК»**

«Учение с увлечением – залог успешного будущего»

Станция

«Экспериментатор»



Задание 1.

- Известно, что с изобретением фотоаппаратов широко использовалась магниевая вспышка для освещения, фотографируемого объекта. Магний, ярко сгорая, излучает ослепительный свет, а при этом получается белый порошок, образующий дым при вспышке. Белый порошок – это оксид магния. (Напишите уравнение реакции, происходящей при вспышке магния, укажите тип реакции)

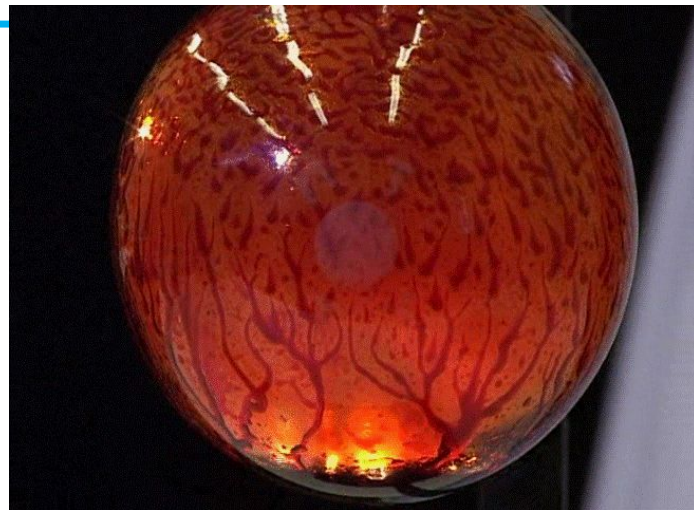
***Магний + Кислород = Оксид
магния***



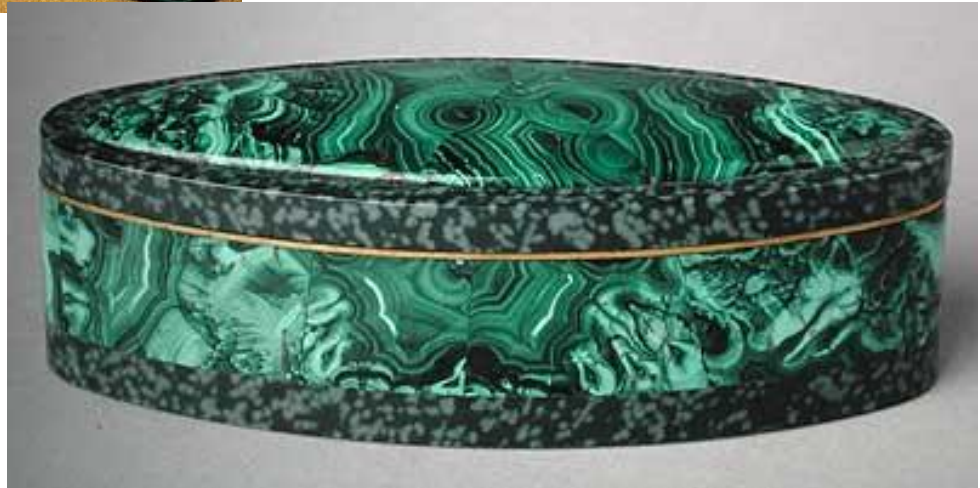
Задание № 2

Составьте уравнение реакции взаимодействия алюминия с бромом, учитывая, что бром в образовавшемся соединении проявляет

валентность : I, ил
окисления: - 1



Малахит – камень Уральских сказов.



Задание № 3

- Составьте уравнение реакции, протекающей при нагревании малахита. К какому типу химических реакций она относится?***

Малахит = ... + ... + вода

Это интересно....



Кровавый водопад в Антарктиде (ледник Тейлора)

