**Презентации к уроку**

**Относительная молекулярная масса вещества**

Как рассчитать  молекулярную массу? Вроде бы всё просто. Но многие ученики и в 11 классе  не могут проделать эту простейшую операцию. Не понимают? Возможно.

   Мы прекрасно знаем, что разные люди воспринимают информацию по разному: одним нужно услышать, другим увидеть. Первые находятся в более выгодном положении, так как рассказывают учителя всегда, а вот показывают редко.

**Презентация 1**

     Эти презентация позволит увидеть, из чего состоит молекула и из чего складывается её масса. Всё просто - сначала нажимаем кнопку "пуск" и картинка приходит в действие. Затем нажимаем просто на слайд и действие продолжается.

**Презентация № 2**

Вторая презентация выполнена на шаблоне ***DragAndDroр*** с использованием триггеров. Даны три примера веществ разного уровня сложности.

  Так как у некоторых учащихся возникает проблема в подсчете атомов химических элементов, то здесь приводятся не только молекулярные, но и структурные формулы веществ.

Чтобы увидеть молекулярную формулу, нажимаем на надпись «МОЛЕКУЛЯРНАЯ ФОРМУЛА», структурную – на надпись «СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА», при нажатии на надпись «НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ» можно увидеть примеры этих веществ.

Слайды с гирями дают возможность учащимся наглядно увидеть, из чего складывается масса молекулы. Для этого просто выбираем гири, соответствующие каждому химическому элементу и складываем их массы (нажимаем курсором на гирю, отпускаем его и переносим в нужное место, снова нажимаем курсором и объект перемещается в нужное нам место). Чтобы эта операция заработала, запускаем макросы.