|  |  |
| --- | --- |
| Текст | Сюжет |
| Представим, что в молекуле атомы держатся жру за друга ручками | Кружатся 2 шарика |
| Количество ручек у каждого атома равно его валентности Так у кислорода 2 ручки у водорода – 1. | В свободном полете летает несколько атомов водорода с 1 палкой и 1 кислород с 2 |
| При образовании молекулы воды атом кислорода хватает 1 ручкой атом водорода | Атом кислорода хватает 1 ручкой пролетающий мимо атом водорода |
| И оставшейся ручкой хватает второй атом водорода | И оставшейся ручкой хватает второй атом водорода |
| Свободных ручек нет молекула воды готова! Формула Н2О. Реакция окончена | Вокруг молекулы летают и не прицепляются несколько атомов водорода |
|  |  |
| Рассмотрим более интересное соединение АL 3 валентности | Появляются несколько атомов с 3 ручками |
| С кислородом валентность 2 | Появляются несколько атомов с 2 ручками |
| AL хватает за 2 ручки 1 атом О при этом одна ручка остается свободной | AL хватает за 2 ручки 1 атом О |
| Этой свободной ручкой AL хватает за одну ручку другой атом О. Теперь свободна одна ручка у О | Свободной ручкой AL хватает за одну ручку другой атом О |
| Сводной ручкой О хватает атом AL. При этом у АL остаются свободными 2 ручки | Сводной ручкой О хватает атом AL за 1 ручку |
| За которые цепляется атом О | Цепляется атом О |
| Свободные ручки кончились. Реакция остановилась. Формула молекулы AL2О3 | Вокруг молекулы летают атомы и не прицепляются |