Основные положения атомно-молекулярного учения (АМУ)

1. Существуют вещества с молекулярным и немолекулярным строением.
2. Между молекулами имеются промежутки, размеры которых зависят от агрегатного состояния вещества и температуры.
3. Молекулы находятся в непрерывном движении.
4. Между молекулами существуют силы взаимного притяжения и отталкивания.
5. Молекулы состоят из атомов, которые, как и молекулы, находятся в непрерывном движении.
6. Атомы одного вида отличаются от атомов другого вида массой и свойствами.
7. При физических явлениях молекулы сохраняются, а при химических, как правило, разрушаются.
8. У веществ с молекулярным строением в твердом состоянии в узлах кристаллических решеток находятся молекулы.
9. У веществ с немолекулярным строением в узлах кристаллических решеток находятся атомы или другие частицы.

|  |
| --- |
| **Вещества** |
| **молекулярного строения** | **немолекулярного строения** |
| * В твердом и газообразном состоянии состоят из молекул.
* В узлах «кристаллических решеток» находятся молекулы (вода).
* Имеют низкую температуру плавления.
* При обычных условиях - это газы (кислород, водород, азот),

жидкости (вода, спирт, эфир и др.)легкоплавкие твердые вещества (сера, белый фосфор, парафин). | * Состоят из атомов и других частиц.
* В узлах «кристаллических решеток» находятся атомы или другие частицы (сульфид железа).
* Имеют высокую температуру плавления.
* При обычных условиях – твердые, тугоплавкие вещества.
 |

Задание на дом: параграф 4 , основные положения АМУ в тетрадь.