А1.К химическим явлениям относится:

а) квашение капусты; б) замерзание воды; в) распространение запаха одеколона

А2. Число энергетических уровней у элемента определяется:

а) порядковым номером; б) номером группы; в) номером периода

А3.Молекулярная масса воды равна:

а) 15; б)16; в)18;г)19

А4.Химическая связь в молекуле водорода:

а) ионная; б) металлическая; в) ковалентная полярная; г) ковалентная неполярная

А5.Количество вещества измеряют:

а) в тоннах; б) в ватах; в) в молях; г) в метрах кубических

А6. Постоянная величина - молярный объём газов равняется:

а)22,4л; б)16 кг; в)1л

А7.Аллотропной модификацией кислорода является:

а) озон; б) сера пластическая; в) красный фосфор

А8.Степень окисления кислорода в оксидах равна:

а)0; б)-2; в)+2; г)+1

А9. Растворимые основания называют:

а) оксидами; б) солями; в) щелочами

А10. К бескислородным кислотам относят:

а) азотную; б) угольную; в) соляную

А11. Самую прочную кристаллическую решетку имеет:

а) вода; б) углекислый газ; в) алмаз; г) фосфор

А12. К способам очистки смесей относятся:

а) фильтрование; б) охлаждение; в) перемешивание; г) переливание

В1.Соотнесите формулы и классы веществ, ответы перенесите в таблицу:

1.NaC l а) основания

2.КОН б) оксиды

3.СаО в) соли

4.Н3РО4 г) кислоты

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  1 |  2 |  3 |  4 |
|  |  |  |  |

 В2. **Закончите предложение**: условный заряд атомов химического элемента в соединении, вычисленный на основе предположения, что все соединения состоят из ионов называется…