|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ЕГЭ | Задания А5 | | | |
| А5\_1 | В твердых веществах молекулярного строения химическая связь между молекулами | | | |
| 1) ковалентная | 2) металлическая | 3) ионная | 4) ван-дер-ваальсова или водородная |
| А5\_2 | В твердых веществах атомного строения химическая связь между атомами | | | |
| 1) ковалентная | 2) металлическая | 3) ионная | 4) ван-дер-ваальсова или водородная |
| А5\_3 | Некоторое вещество тугоплавко и не проводит электрический ток ни в твердом виде, ни в расплаве. Какую кристаллическую решетку оно имеет? | | | |
| 1) атомную | 2) молекулярную | 3) ионную | 4) металлическую |
| А5\_4 | Некоторое вещество тугоплавко и не проводит электрический ток в твердом виде, но его водный раствор обладает элект­рической проводимостью. Какую кристаллическую решетку имеет это вещество? | | | |
| 1) атомную | 2) молекулярную | 3) ионную | 4) металлическую |
| А5\_5 | Выберите вещество, которое в твердом состоянии имеет молекулярную кристаллическую решетку. | | | |
| 1) С (графит) | 2) SiO2 | 3) SiC | 4) СO2 |
| А5\_6 | Укажите вещество, которое в твердом состоянии имеет атомную кристаллическую решетку. | | | |
| 1) SiO2 | 2) SiH4 | 3) O2 | 4) Na |
| А5\_7 | Какое из веществ имеет в твердом состоянии ионную кристаллическую решетку? | | | |
| 1) NO5 | 2) HNO3 | 3) NH4NO3 | 4) NH3 |
| А5\_8 | Какое свойство характерно для веществ с атомной кристаллической решеткой? | | | |
| 1) высокая плотность | 2) тугоплавкость | 3) хорошая растворимость в воде | 4) электропроводность |
| А5\_9 | Один и тот же тип решетки в кристаллическом состоянии имеют | | | |
| 1) хлор и водород | 2) вода и алюминий | 3) поваренная соль и серная кислота | 4) кремнезем и гидроксид натрия |
| А5\_10 | Запахом обладают вещества, имеющие | | | |
| 1) атомную кристаллическую решетку | 2) молекулярную кристаллическую решетку | 3) ионную кристаллическую решетку | 4) металлическую кристаллическую решетку |
| А5\_11 | Молекулярную решетку в кристаллическом состоянии имеет | | | |
| 1) хлорид натрия | 2) хлор | 3) натрий | 4) гидроксид натрия |
| А5\_12 | Хлорид-ионы отсутствуют в кристаллах | | | |
| 1) хлорида натрия | 2) хлорида кальция | 3) хлорида фосфора (V) | 4) хлорида цезия |
| А5\_13 | Ионную кристаллическую решетку в кристаллическом состо- янии имеет | | | |
| 1) бром | 2) вода | 3) серная кислота | 4) карбонат натрия |
| А5\_14 | Металлическую кристаллическую решетку имеет | | | |
| 1) NH3 | 2) А1С13 | 3) Cu3Al | 4) CuO |
| А5\_15 | Один и тот же тип решетки в кристаллическом состоянии имеют вода и | | | |
| 1) железо | 2) углекислый газ | 3) поваренная соль | 4) алмаз |
| А5\_16 | Легкоплавкое кристаллическое вещество хорошо растворимо в этаноле и не проводит электрический ток ни в расплаве, ни и растворе. Какую кристаллическую решетку оно имеет? | | | |
| 1) атомную | 2) молекулярную | 3) ионную | 4) металлическую |
| А5\_17 | Тугоплавкое кристаллическое вещество нерастворимо в воде и хорошо проводит теплоту и электрический ток. Какую кристаллическую решетку оно имеет? | | | |
| 1) атомную | 2) молекулярную | 3) ионную | 4) металлическую |
| А5\_18 | Тот же тип кристаллической решетки, что и сульфата натрия, имеет | | | |
| 1) красный фосфор | 2) хлороводород | 3) серная кислота | 4) сульфид бария |
| А5\_19 | Тот же тип кристаллической решетки, что и у натрия, имеет | | | |
| 1) хлорид натрия | 2) сульфат натрия | 3) карбонат натрия | 4) золото |
| А5\_20 | Тот же тип кристаллической решетки, что и у кислорода, имеет | | | |
| 1) бром | 2) оксид натрия | 3) поваренная соль | 4) калий |

**Ответы**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| А5\_1 | **4** | А5\_5 | **4** | А5\_9 | **1** | А5\_13 | **4** | А5\_17 | **4** |
| А5\_2 | **1** | А5\_6 | **1** | А5\_10 | **2** | А5\_14 | **3** | А5\_18 | **4** |
| А5\_3 | **1** | А5\_7 | **3** | А5\_11 | **2** | А5\_15 | **2** | А5\_19 | **4** |
| А5\_4 | **3** | А5\_8 | **2** | А5\_12 | **3** | А5\_16 | **2** | А5\_20 | **1** |

**Используемая литература:**

Дроздов А.А. пособие для подготовки к ЕГЭ по химии /А.А. Дроздов, В.В. Еремин.-М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2010.-191 с.: ил.- (Готовимся к итоговой аттестации).