

Проверка Д/З

1) *Нитрат кальция*

Основание → оксид →

→ простое вещество

Кислота → оксид →

→ простое вещество

2) *Фосфат кальция*

Основание → оксид →

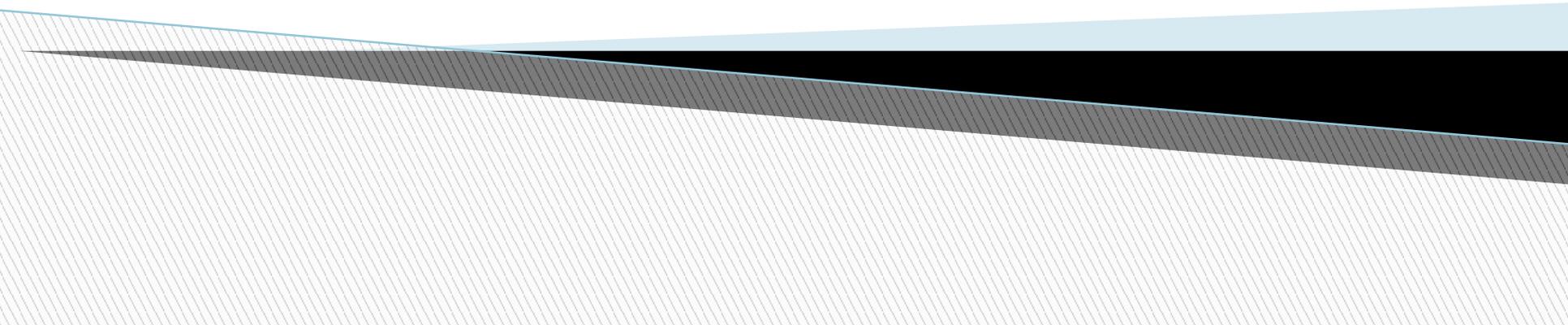
→ простое вещество

Кислота → оксид →

→ простое вещество

Кристаллические решётки

12.12.2016

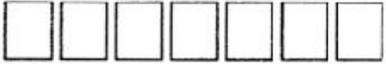
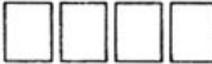
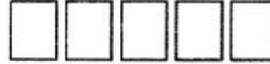


Твердые вещества

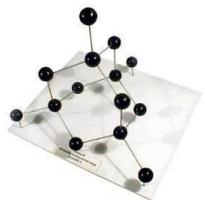
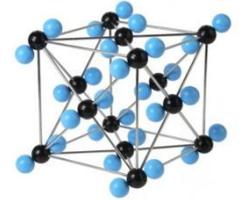
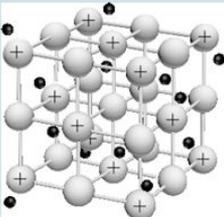
```
graph TD; A[Твердые вещества] --- B[а) Кристаллические]; A --- C[б) Аморфные]
```

а) Кристаллические

б) Аморфные

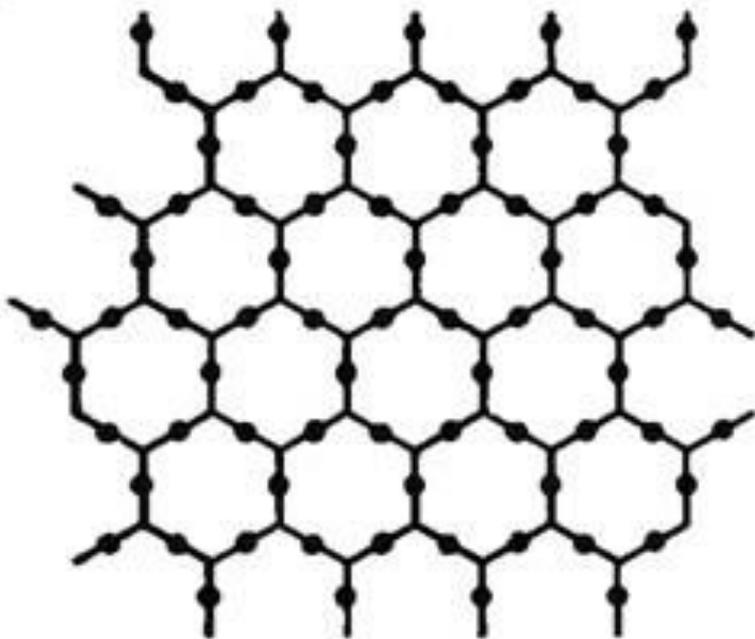
ТИП РЕШЁТКИ	ВИД ЧАСТИЦ В УЗЛАХ РЕШЁТКИ	ХАРАКТЕР СВЯЗИ МЕЖДУ ЧАСТИЦАМИ	ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ВЕЩЕСТВ	ПРИМЕРЫ ВЕЩЕСТВ
			Очень твёрдые и тугоплавкие	 <p>вещества: SiO_2 (кварц, кремнезём, горный хрусталь), Al_2O_3 (наждак, корунд, ру- бин, сапфир), т. е. почти все минералы и горные породы</p>
Молекуляр- ная		Между атомами в молекуле  -  связь. Между молекула- ми — слабые силы межмолекулярного взаимодействия	При обычных условиях — газы и жидкости или твёрдые непроч- ные вещества, способные к сублимации, или  - 	Твёрдые O_2 , CO_2 , CH_4 , H_2O , NH_3 , I_2 , S_8 , белый фосфор (P_4), большинство органи- ческих веществ
Металличе- ская				

I. Кристаллические вещества

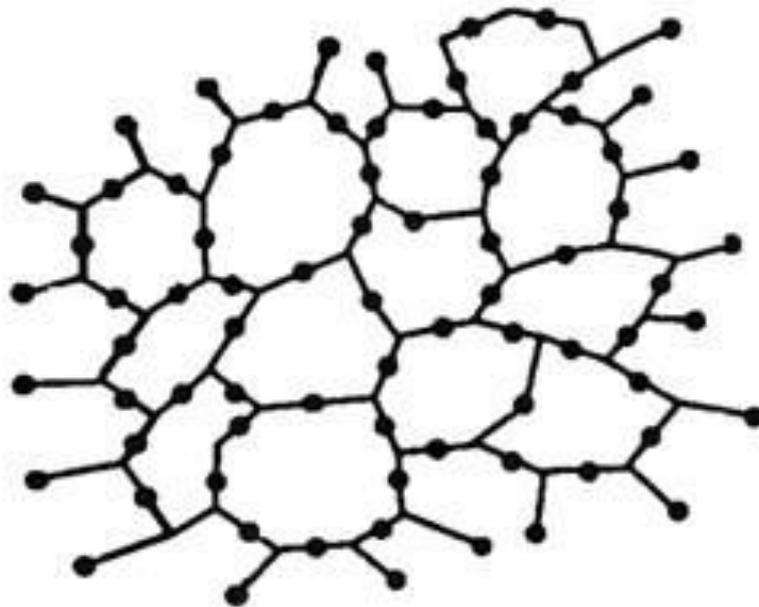
атомная	молекулярная	ионная	металлическая
		 <p data-bbox="1116 682 1302 711">Ионная кристаллическая решётка хлорида натрия</p>	
В узлах – атомы	В узлах – молекулы	В узлах – ионы	В узлах - металлы
Алмаз, оксид кремния, оксид алюминия	Сера, фосфор, йод, вода, сухой лед	Соли, оксиды, гидроксиды	Металлы
Прочные, твердые, тугоплавкие	Непрочные, легкоплавкие, небольшая твердость	Твердые, хрупкие, тугоплавкие, растворимы	Ковкие, блестят, пластичны, электро- и теплопроводны

II. Аморфные вещества

a



б



II. Аморфные вещества



Закрепление

РИСУНОК КРИСТАЛЛИЧЕСКОЙ РЕШЁТКИ

