

АЛГОРИТМ
ОПРЕДЕЛЕНИЯ ТИПА КРИСТАЛЛИЧЕСКОЙ РЕШЕТКИ

1. Если связь в соединениях ионная – кристаллическая решетка всегда ионного типа	KCl, NaNO ₃ , Ca ₃ N ₂ , Al ₂ O ₃
2. Если связь металлическая – кристаллическая решетка всегда металлическая	Металлы и сплавы
3. Если связь ковалентная, то решетка может быть как атомной, так и молекулярной	Исключения: вещества с атомной решеткой: карборунд (SiC), SiO ₂ , бор, кремний, алмаз, графит, черный и красный фосфор

!!! ПОТРЕНИРУЙСЯ

Задание.

Распределите вещества согласно известным вам типам кристаллических решеток: CaBr₂, графит, H₂, Hg, SO₃, PH₃, Cl₂, SiC, CO₂, S₈, MgS, SiO₂, Al, Cu, Li₂O, Ca, Na₂S, Br₂.