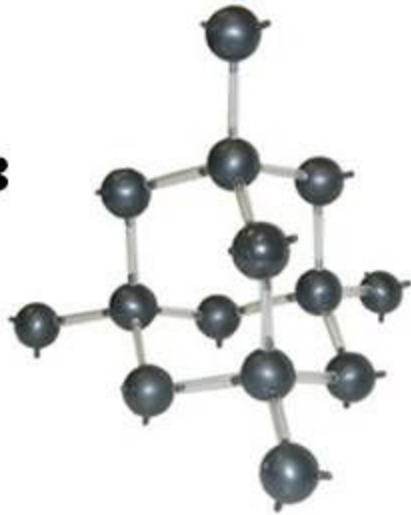


Атомная кристаллическая решетка

алмаз



В узлах решетки атомы.

Химическая связь ковалентная неполярная.

Свойства веществ:

- 1) очень высокая твердость, прочность,
- 2) очень высокая $T_{пл}$ (алмаз $3500^{\circ}C$),
- 3) тугоплавкость,
- 4) практически нерастворимы,
- 5) нелетучесть

Примеры: простые вещества (алмаз, графит, бор и др.), сложные вещества (Al_2O_3 , SiO_2)

графит

