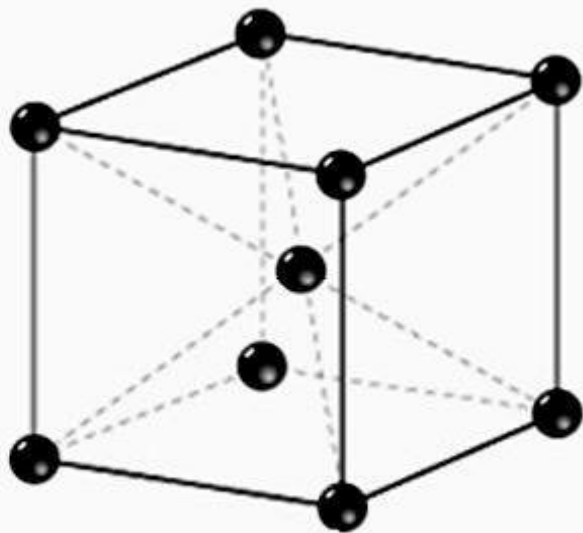


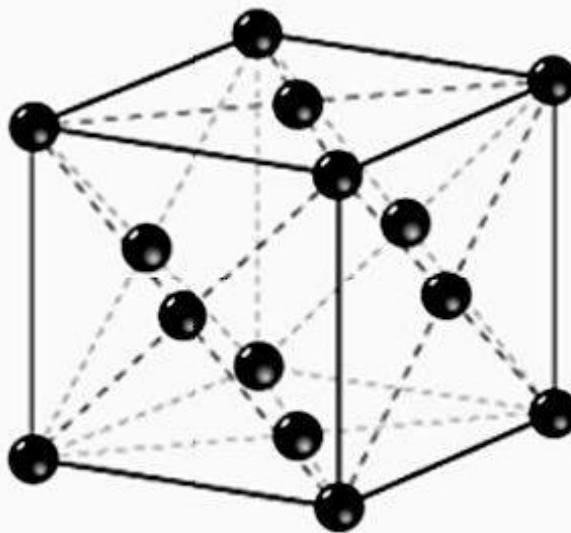
Кристалічні тіла



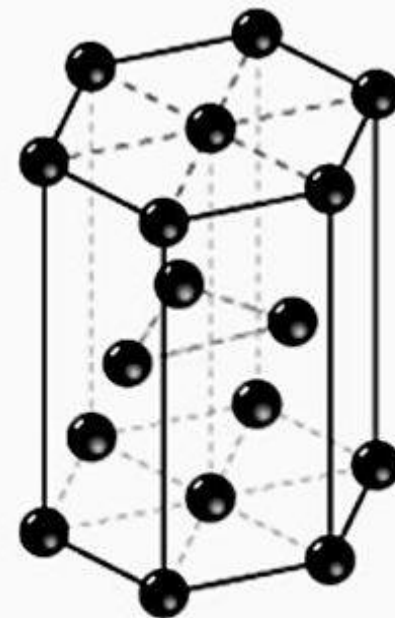
Тверді тіла діляться на дві великі групи – кристалічні й аморфні. У кристалічних тілах атоми або молекули здійснюють коливання біля положення рівноваги, які утворюють так звані кристалічні решітки. Ці решітки характеризуються чіткою періодичністю у просторі.



а) Fe, Na, Ba



б) Cu, Ag, Al

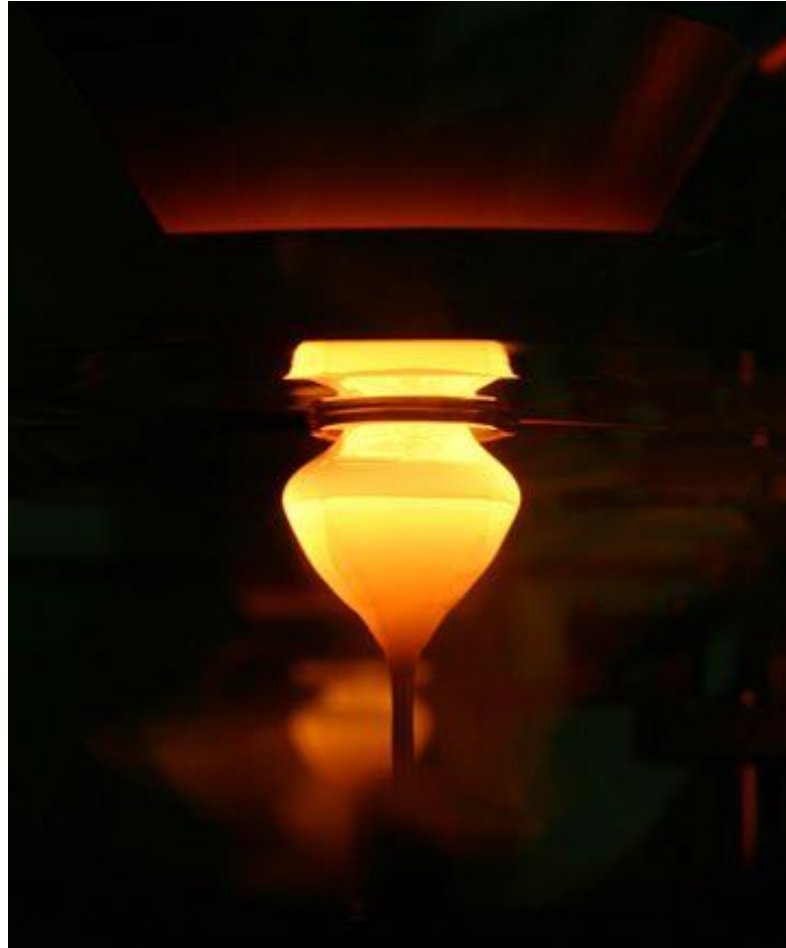


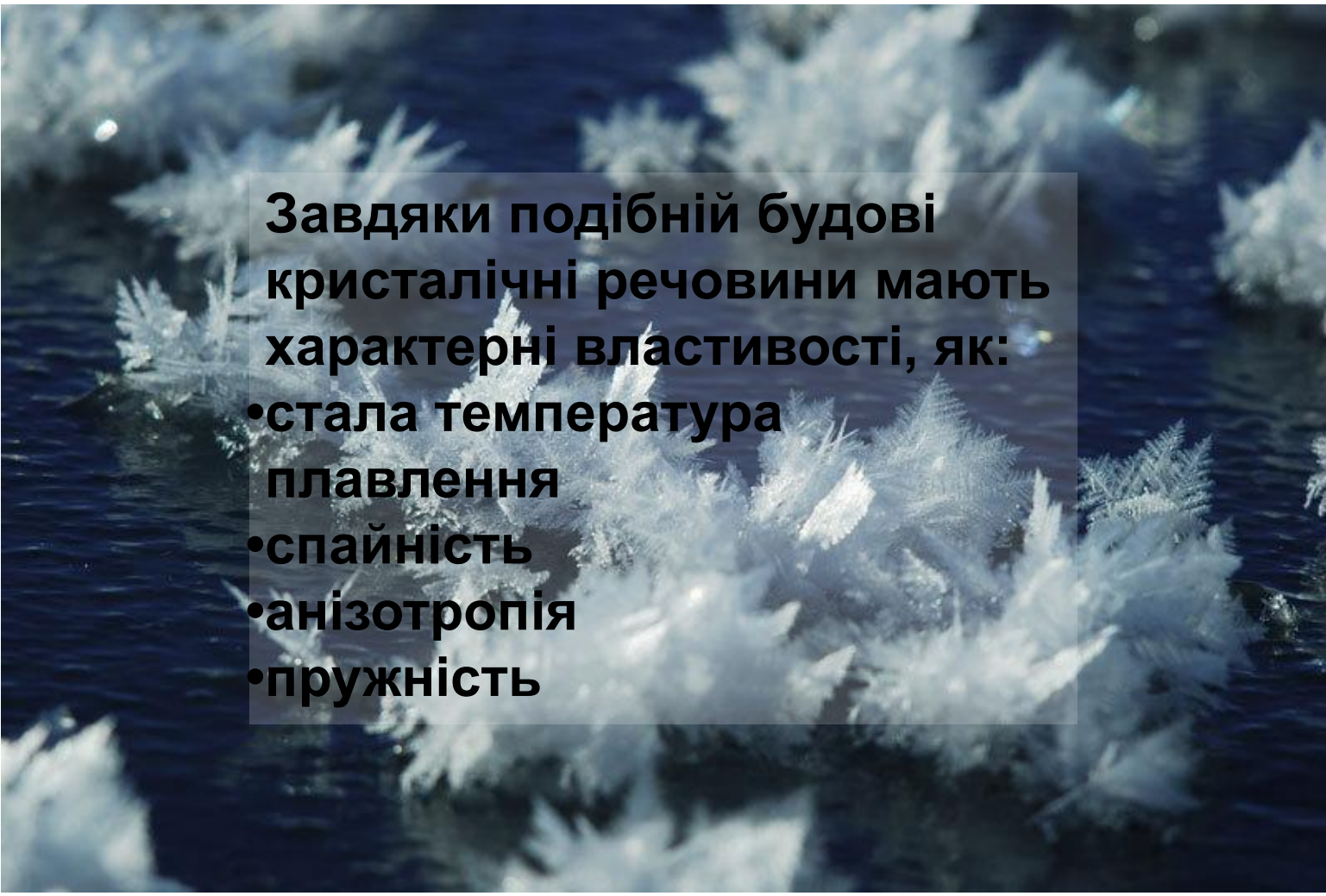
в) Zn, Mg, Cr

Усі метали в твердому стані є кристалами. До кристалічних тіл також належать сіль, графіт, лід, алмаз.



Найважливішою властивістю кристалів є наявність певної температури плавлення, за якою вони перетворюються на рідину.





Завдяки подібній будові кристалічні речовини мають характерні властивості, як:

- стала температура плавлення**
- спайність**
- анізотропія**
- пружність**

Спайність — здатність мінералу розколюватися по певних кристалографічних напрямках з утворенням гладких паралельних поверхонь, званих площинами спайності.

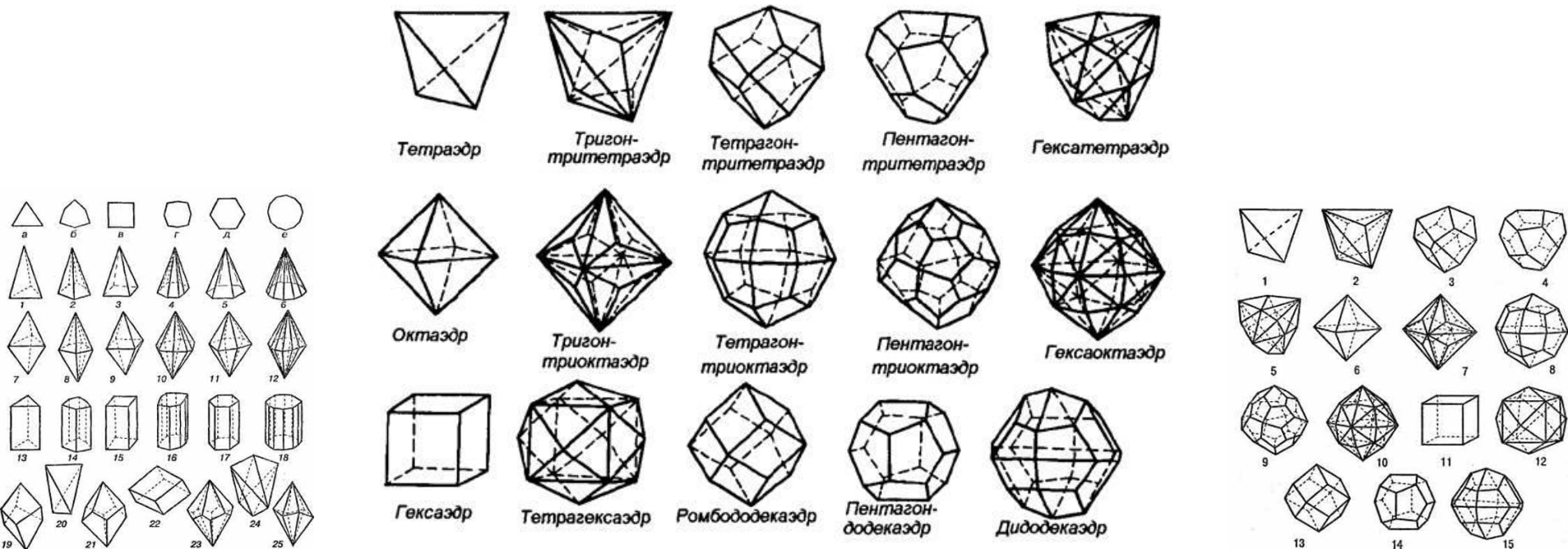


З кристалів складаються сніг і крига, гірські породи, цукор
тощо



Форми кристалів поділяють на сингонії

Група видів симетрії, що мають один або кілька однакових елементів симетрії та мають однакове розташування кристалографічних осей.



Речовини, що не мають кристалічної ґратки, називають аморфними речовинами.



Дякую за
увагу.

Польов
а