

Дослідження фізичних властивостей речовин з різними типами кристалічних ґраток

Заповніть таблицю

Ознака для порівняння	Графіт C	Натрій хлорид NaCl	Іод I ₂
Здатність до плавлення t ⁰ C плавлення, кипіння			
Крихкість			
Тип частинок у вузлах кристалічних ґраток			
Тип кристалічної ґратки			

Виберіть одну правильну відповідь

1. У вузлах кристалічної ґратки NaCl знаходяться

- А) молекули
- Б) атоми
- В) йони

2. Укажи речовину, яка має кристалічну будову

- А) жувальна гумка
- Б) бурштин
- В) самородне золото

3. Укажи тип кристалічної ґратки кисню

- А) йонна
- Б) атомна
- В) молекулярна
- Г) металічна

4. Визнач тип кристалічної ґратки речовини, формула якої Fe

- А) атомна
- Б) молекулярна
- В) йонна
- Г) металічна

5. Укажи речовину, яка має аморфну будову

- А) цукор
- Б) алмаз
- В) скло
- Г) пісок

6. Укажи речовину з найвищою температурою плавлення

- А) графіт
- Б) свинець
- В) кухонна сіль
- Г) лід

7. Укажи речовину з атомною кристалічною ґраткою

- А) кварц
- Б) срібло
- В) спирт

8. Укажи речовину з йонною кристалічною ґраткою

- А) S₈ (сірка)
- Б) MgO (магній оксид)
- В) SiO₂ (кремнезем)