

## 6. Частинки речовини – атоми та молекули. Три стани речовин. Розташування, рух та взаємодія частинок у твердих тілах, рідинах і газах



Тіла живої і неживої природи складаються з \_\_\_\_\_. Речовини можуть перебувати у \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ агрегатних станах.

❖ З'єднайте лініями агрегатні стани речовин із їхніми характеристиками та прикладами речовин

Оцет

Твердий

Частинки зв'язані слабо, відстані між ними невеликі

Кисень

Рідкий

Частинки вільно рухаються й переміщуються на великі відстані

Деревина

Газоподібний

Частинки розташовані щільно, міцно зв'язані між собою, не переміщуються

❖ Доповніть речення

Молекула є найменшою частинкою речовини, що зберігає її \_\_\_\_\_. Атоми виду мають однакову \_\_\_\_\_ і властивості. Атоми \_\_\_\_\_ й утворюють молекули.

❖ Розфарбуй кольоровими олівцями будівельні частинки конструктора(атома), та намалюйте молекули речовин за їх описом



Окисен



Гідроген



Карбон



Нітроген

|                                                                                          |  |
|------------------------------------------------------------------------------------------|--|
| 1. Молекула аміаку складається з одного атома Нітрогену та трьох атомів Гідрогену        |  |
| 2. Молекула вуглекислого газу складається з одного атома Карбону та двох атомів Оксигену |  |
| 3. Молекула кисню складається з двох атомів Оксигену                                     |  |
| 4. Молекула води складається з одного атома Оксигену і двох атомів Гідрогену             |  |