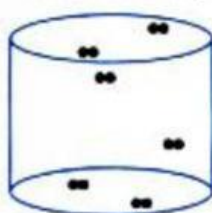


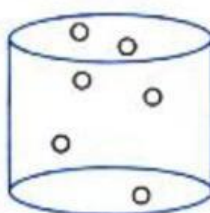
Молярний об'єм газів

Частинки _____ розташовані в певному порядку.
Молекули _____ вільно рухаються в просторі.
Об'єм _____ залежить від температури й тиску.
_____ під час нагрівання або зниження тиску легко розширюються, а під час охолодження або підвищення тиску стискаються
Мала густина властива _____
Об'єм твердої або рідкої речовини визначається _____
Об'єм газуватої речовини визначається _____

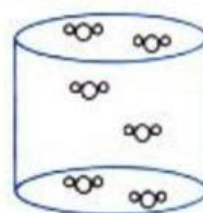
Водень H_2



Аргон Ar



Вуглекислий газ CO_2



Це важливо! Закон Авогадро — один з основних законів хімії: «Рівні об'єми різних газів за однакових умов містять однакову кількість молекул».

Виконайте необхідні обчислення й результати запишіть в таблицю:

Формула	H_2	Ar	CO_2
v	1 моль	1 моль	1 моль
N (молекул)			
M			
ρ (н. у.)	0,089 г/л	1,78 г/л	1,98 г/л
$V_m = \frac{M(\text{газу})}{\rho}$			