РЕШИМ ?

Число частиц	Число Авогадро	Количество вещества
		2 моль
$24.08 * 10^{23}$		
		3 моль
$6.02 * 10^{23}$		
		1.5 моль
$60.2 * 10^{23}$		

СВЕРИМ ОТВЕТЫ!

Число частиц	Число Авогадро	Количество вещества
$12.04 * 10^{23}$	$6.02 * 10^{23}$ 1/моль	2 моль
$24.08 * 10^{23}$		4 моль
$18.06 * 10^{23}$		3 моль
$6.02 * 10^{23}$		1 моль
$9.03 * 10^{23}$		1.5 моль
$60.2 * 10^{23}$		10 моль

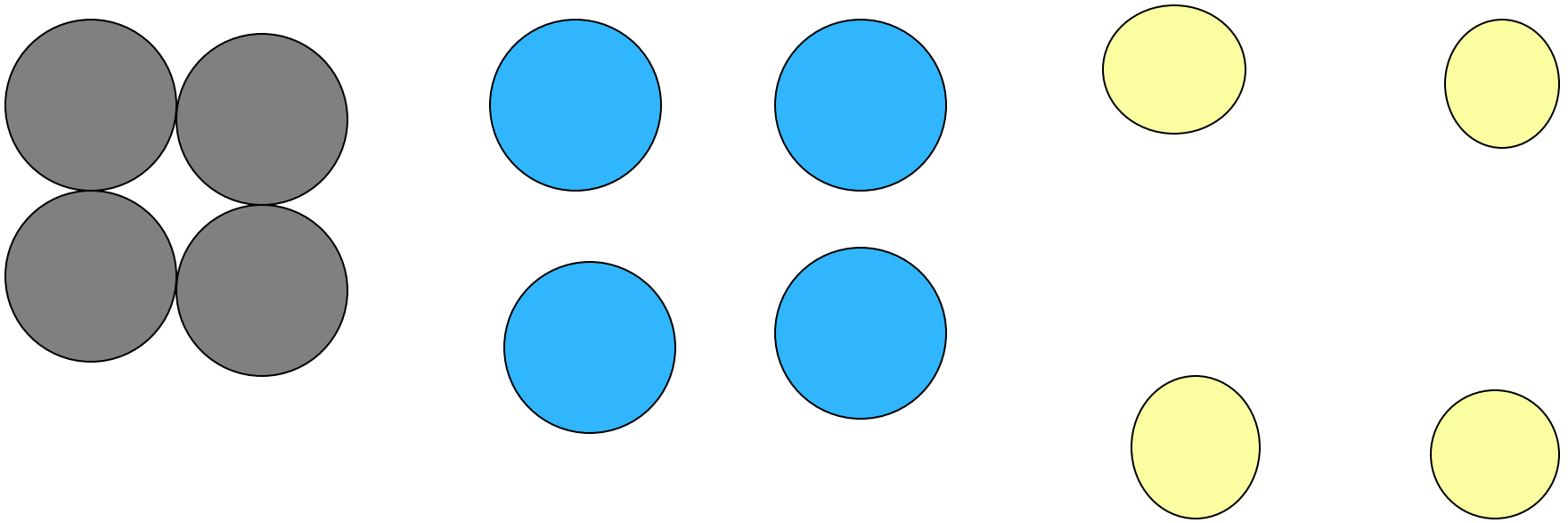
Ассоциативный куст

Агрегатное состояние веществ

Твердое

Жидкое

Газообразное



Ассоциативный куст

Нормальные условия

* P = 1 атм = 760 мм рт.ст.
* t = 0 Co

Молярный объем газообразных веществ

* При одинаковых условиях газообразные вещества количеством 1 моль занимают одинаковый объем –

22.4 л/моль.

Закрепим!

Объем	Молярный объем	Количество вещества
	22.4 л/моль	1 моль
		3 моль
44.8 л		
2.24 л		

ПРОВЕРИМ!

Объем	Молярный объем	Количество вещества
22.4 л	22.4 л/моль	1 моль
67.2 л		3 моль
44.8 л		2 моль
2.24 л		0.1 моль

Закон Авогадро

* если $N_1 = N_2$, то $V_1 = V_2$
* если брать одинаковые объемы газов при одинаковых условиях (P и t), то они будут содержать одинаковое число молекул.
* **Следствие** – при одинаковых условиях 1 моль любого газа занимает одинаковый объем (22.4 л/моль).