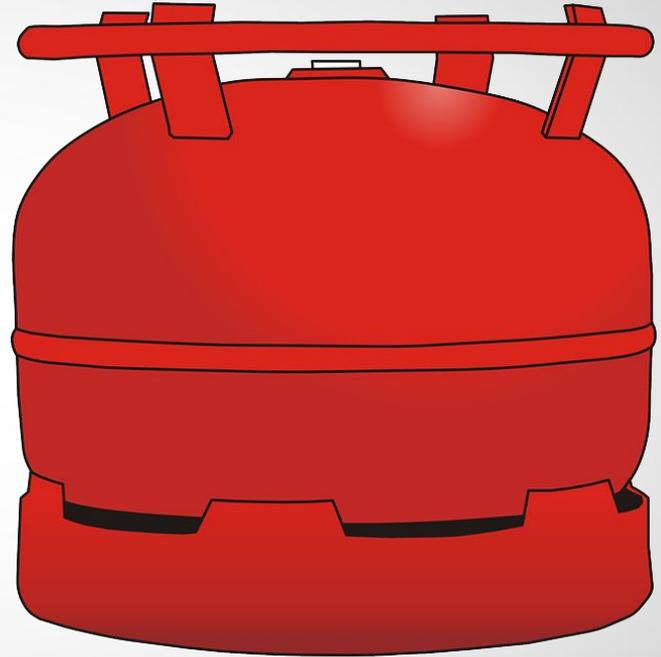


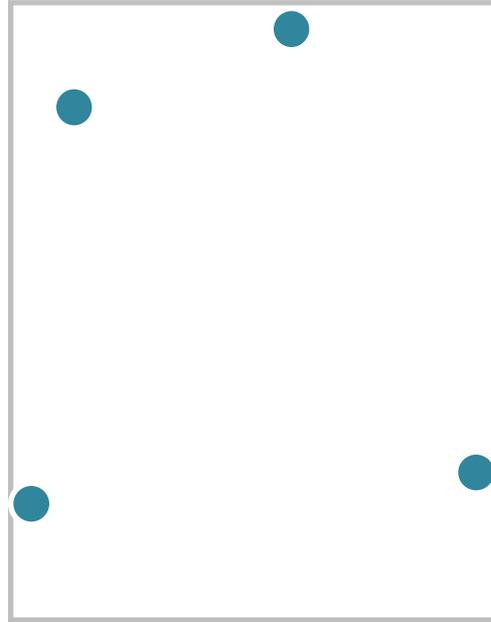
*Природа возникновения
давления газов и давления
твёрдых тел различная.*







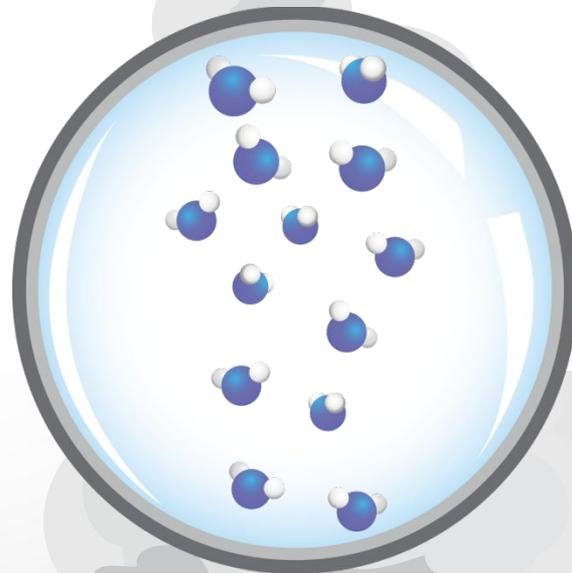
Газообразное состояние

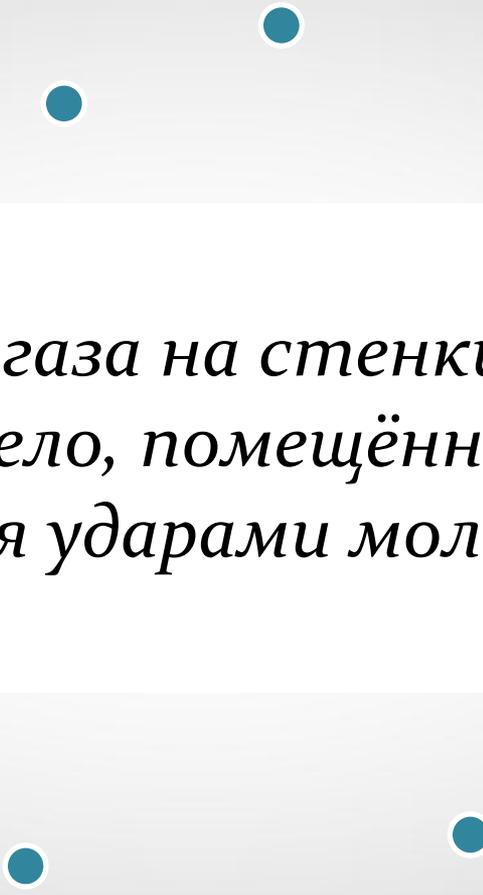


Газ движется
непрерывно
и хаотически.

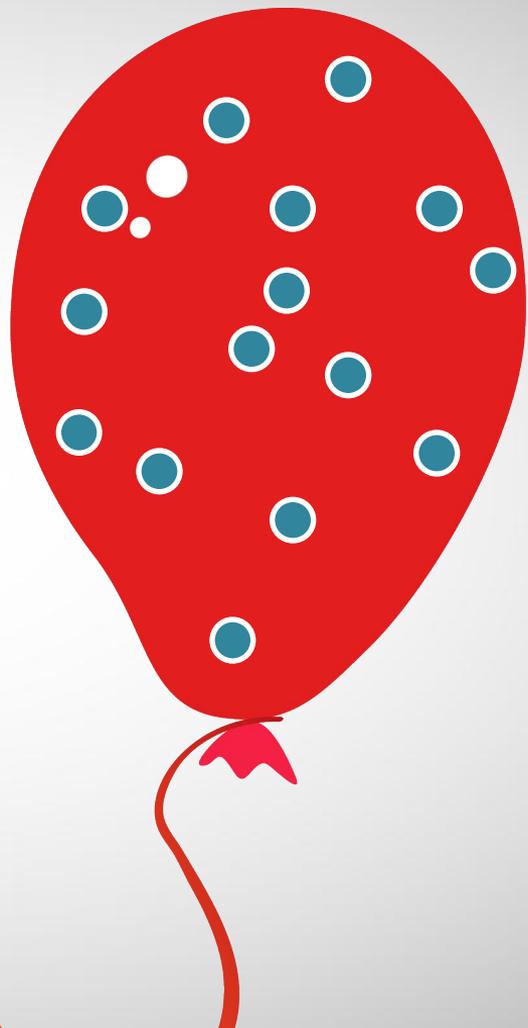
1 см³ содержит

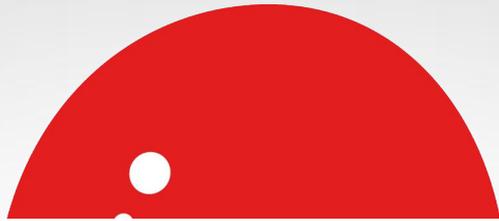
$2,7 \cdot 10^{19} = 270000000000000000000$
молекул.



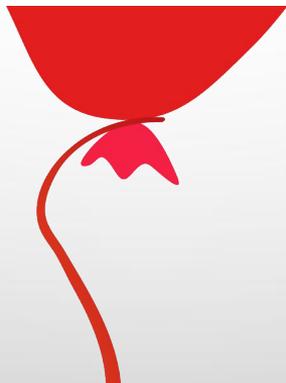


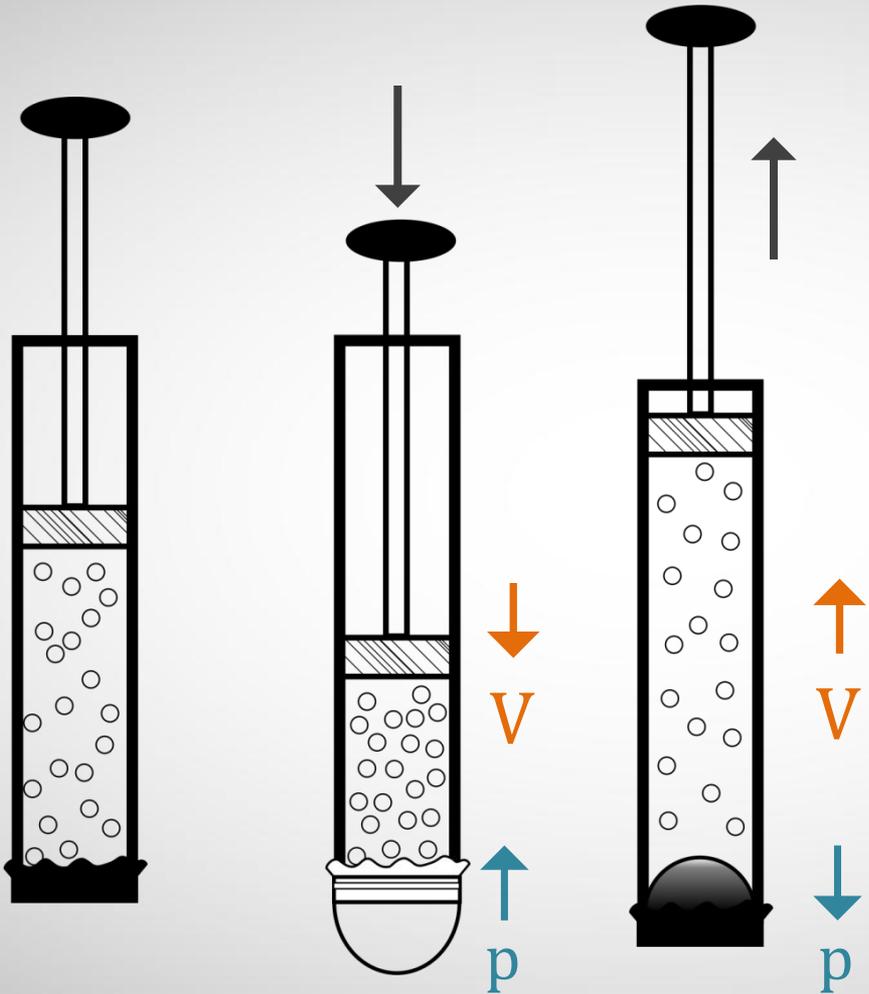
*Давление газа на стенки сосуда
(или на тело, помещённое в газ)
вызывается ударами молекул газа.*





*Давление газа по всем
направлениям одинаково.*





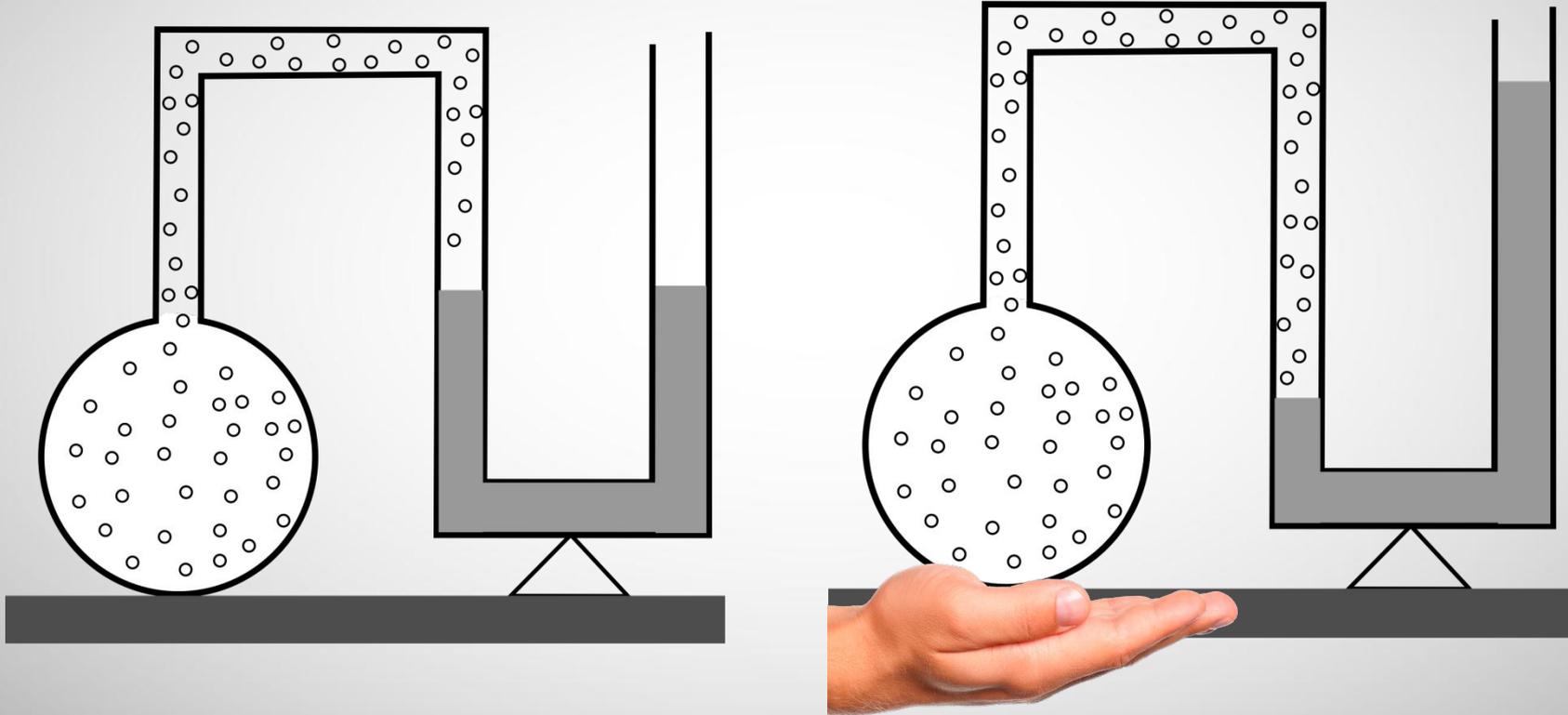
m не изменяется

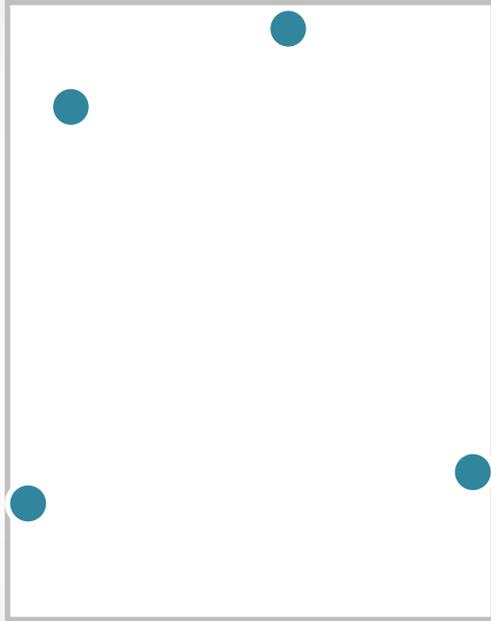


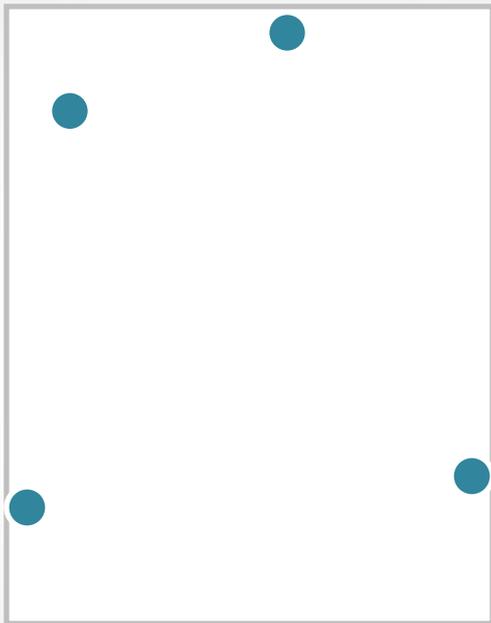
При уменьшении объёма газа его давление увеличивается, а при увеличении объёма давление уменьшается при условии, что масса и температура газа остаются неизменными.



Что произойдёт с давлением газа при
увеличении температуры?









Давление газа в закрытом сосуде тем больше, чем выше температура газа, при условии, что масса газа не изменяется.



Из баллона с газом выпустим половину его содержимого, как при этом изменилось давление газа в баллоне?



Давление уменьшилось, так как число молекул, а значит и количество ударов о стенки баллона стало меньше.



При накачивании ручным насосом велосипедной камеры, с каждым разом труднее двигать ручку насоса?



Давление внутри камеры увеличилось и препятствует дальнейшему накачиванию.