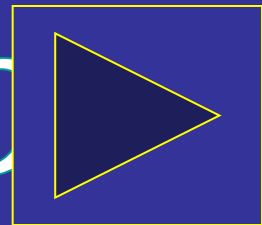


АГРЕГАТНЫЕ СОСТОЯНИЯ ВЕЩЕСТВА



**Любое вещество,
состоящее из атомов или
молекул,
может находиться в одном из
трех
агрегатных состояний:**

- *твердое*
- *жидкое*
- *газообразное*



Рассмотрим агрегатные состояния вещества на примере воды:

Твердое состояние:

лед

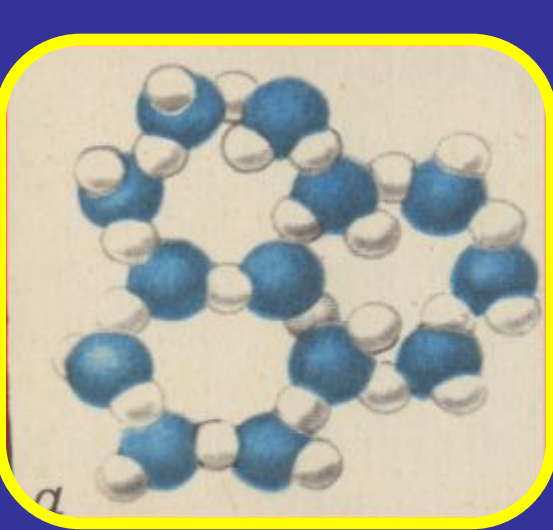
Жидкое состояние:

вода

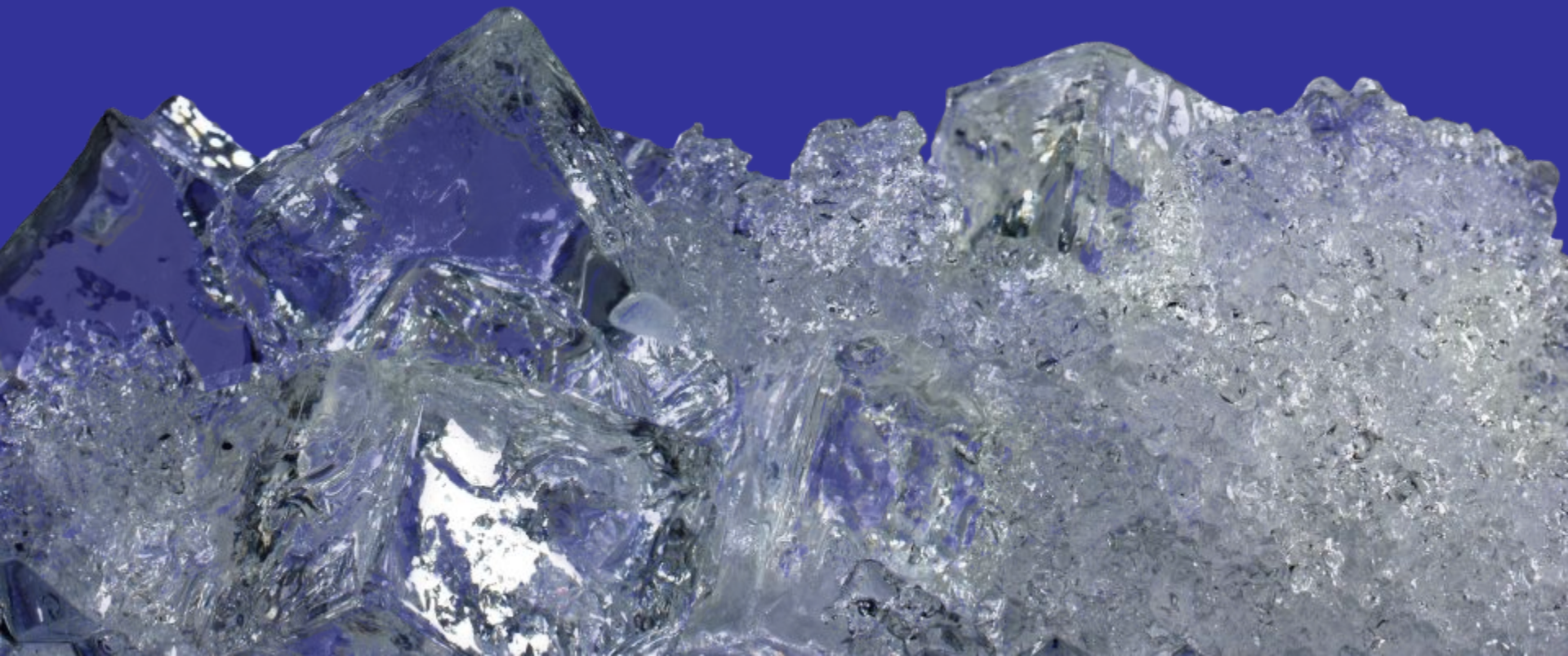
Газообразное состояние:

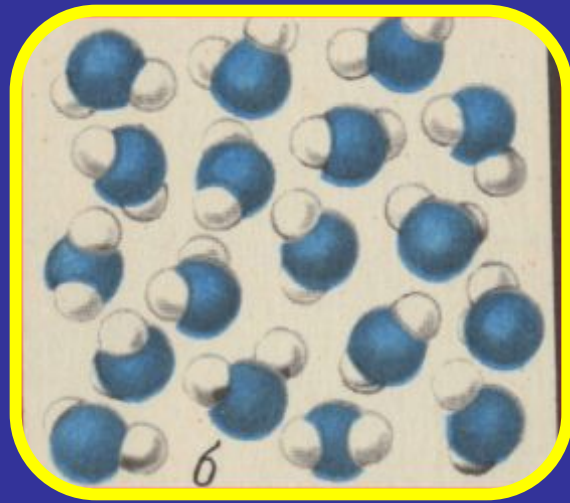
пар





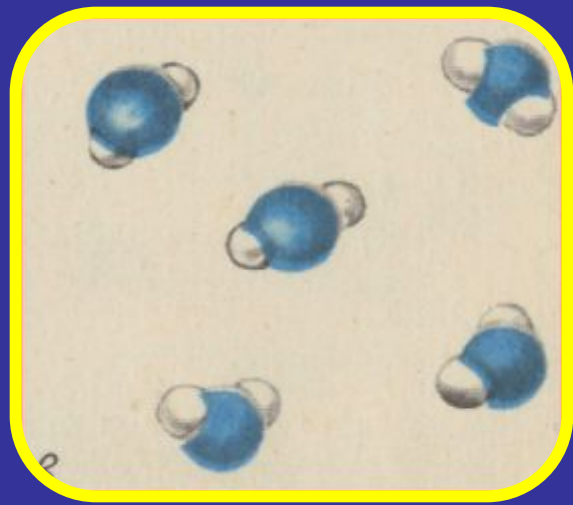
В твердом состоянии положение молекул упорядочено. Они не могут свободно перемещаться, поскольку расположены почти вплотную друг к другу, поэтому притяжение между ними слишком велико. Поэтому твердые тела в обычных условиях сохраняют форму и объем.



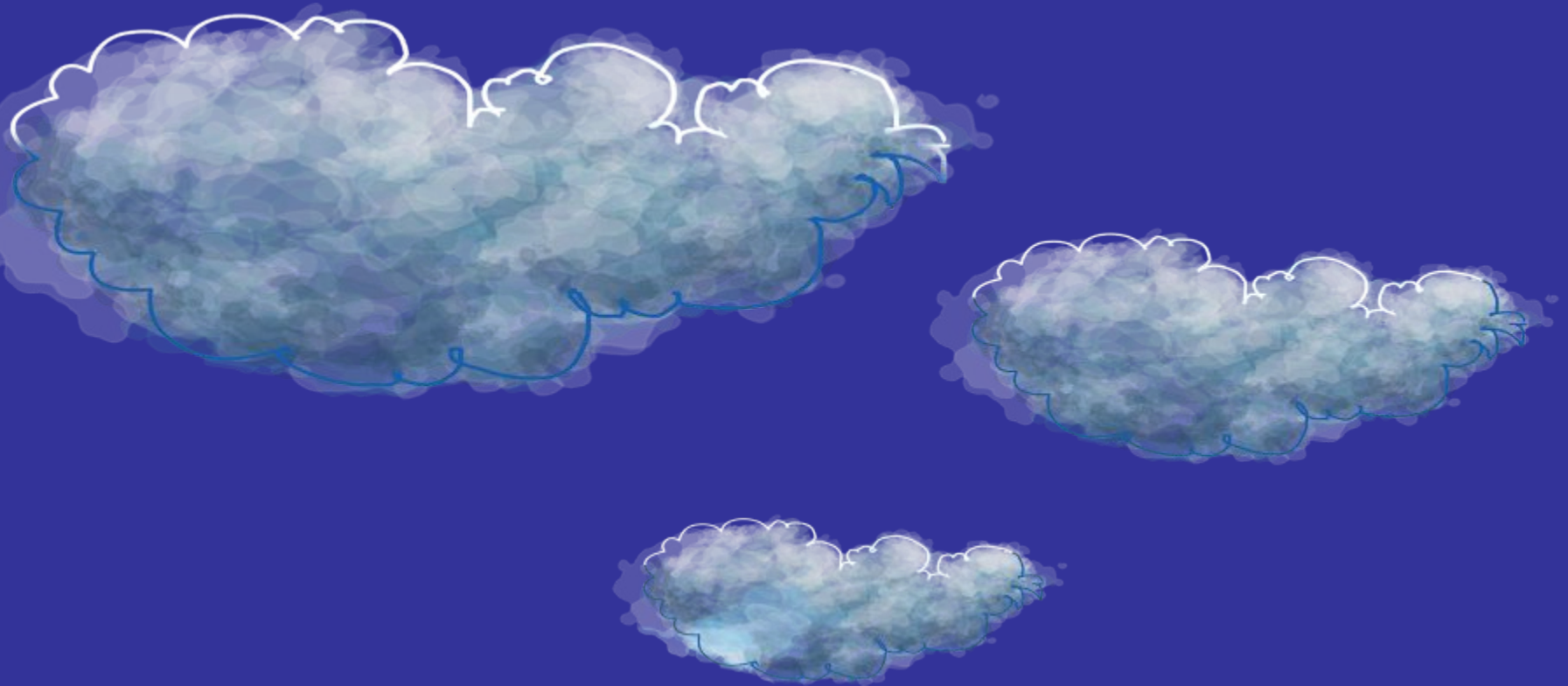


Молекулы жидкости не имеют такой структуры в расположении, силы взаимодействия у них меньше, чем у молекул твердых тел, и поэтому даже под действием небольших внешних сил они легко перемещаются. Жидкости обладают текучестью, мало сжимаемы. При постоянном объеме могут менять форму.





Молекулы газа еще слабее связаны друг с другом, и поэтому перемещаются по всему объему с большими скоростями. При этом они часто сталкиваются друг с другом. Газы легко сжимаемы, не имеют постоянной формы и объема.





ЖИДКОСТЬ

кристаллизация

парообразование

плавление

конденсация

сублимация

**ТВЕРДОЕ
ТЕЛО**

ГАЗ

десублимация

