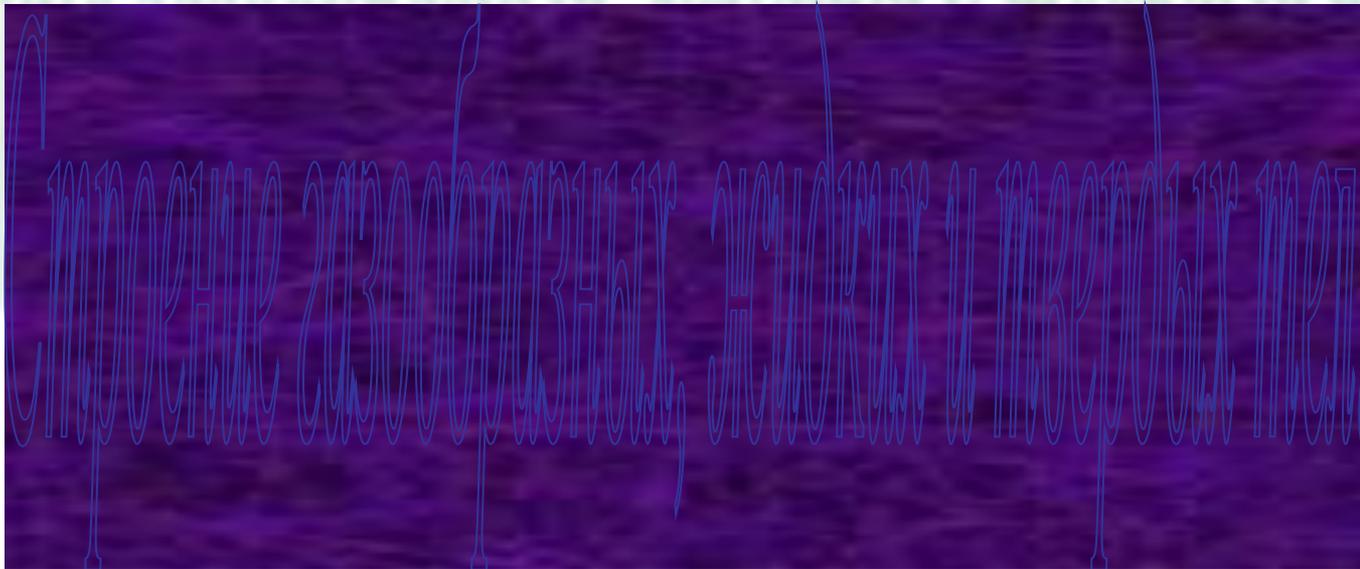


Тема урока:



Различают четыре агрегатных состояния вещества:



Фазовый переход –

переход системы

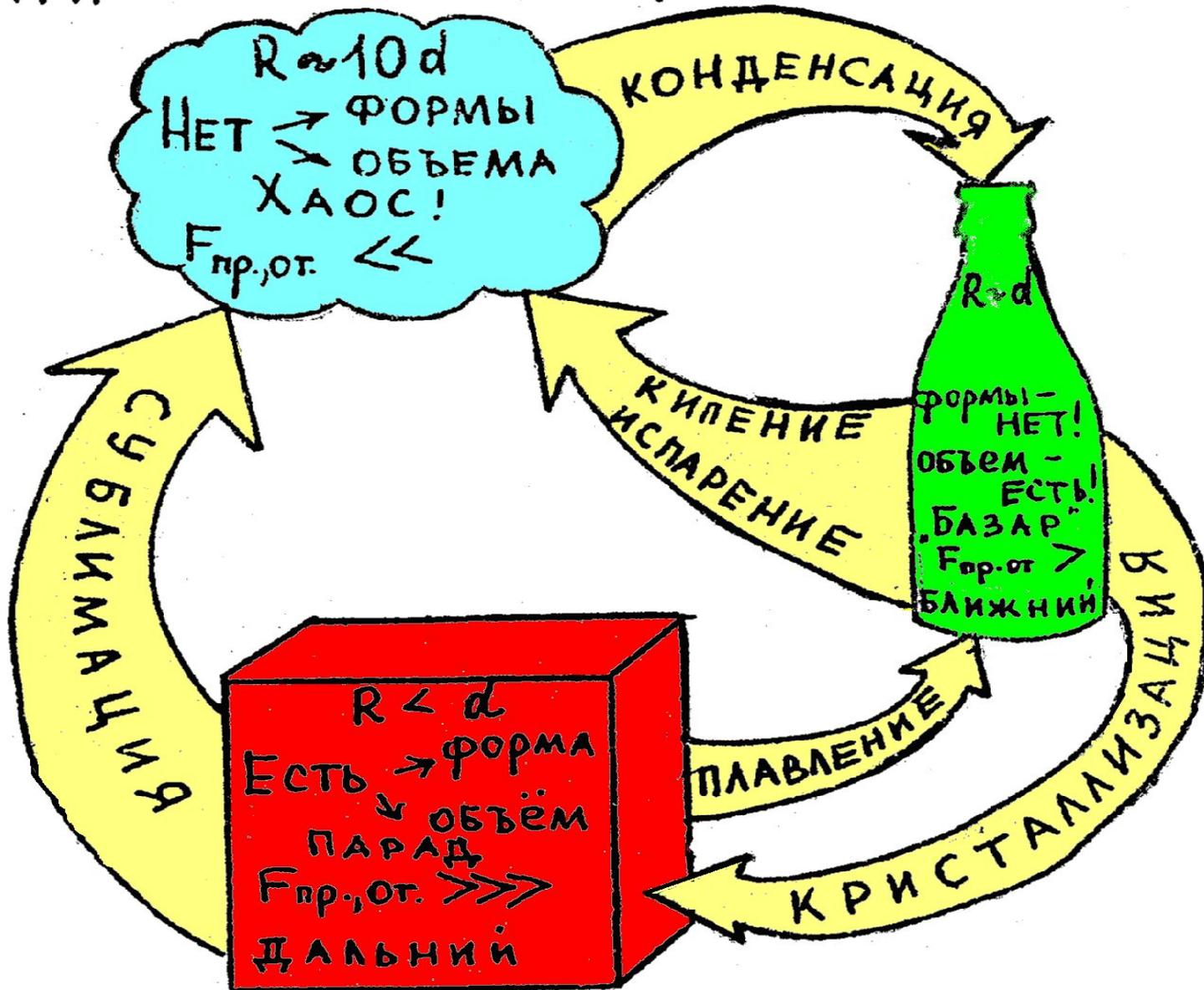
**из одного агрегатного состояния в
другое.**

При фазовом переходе

**скачкообразно изменяется какая-либо
физическая величина**

(плотность, внутренняя энергия)

Три состояния вещества



Газы

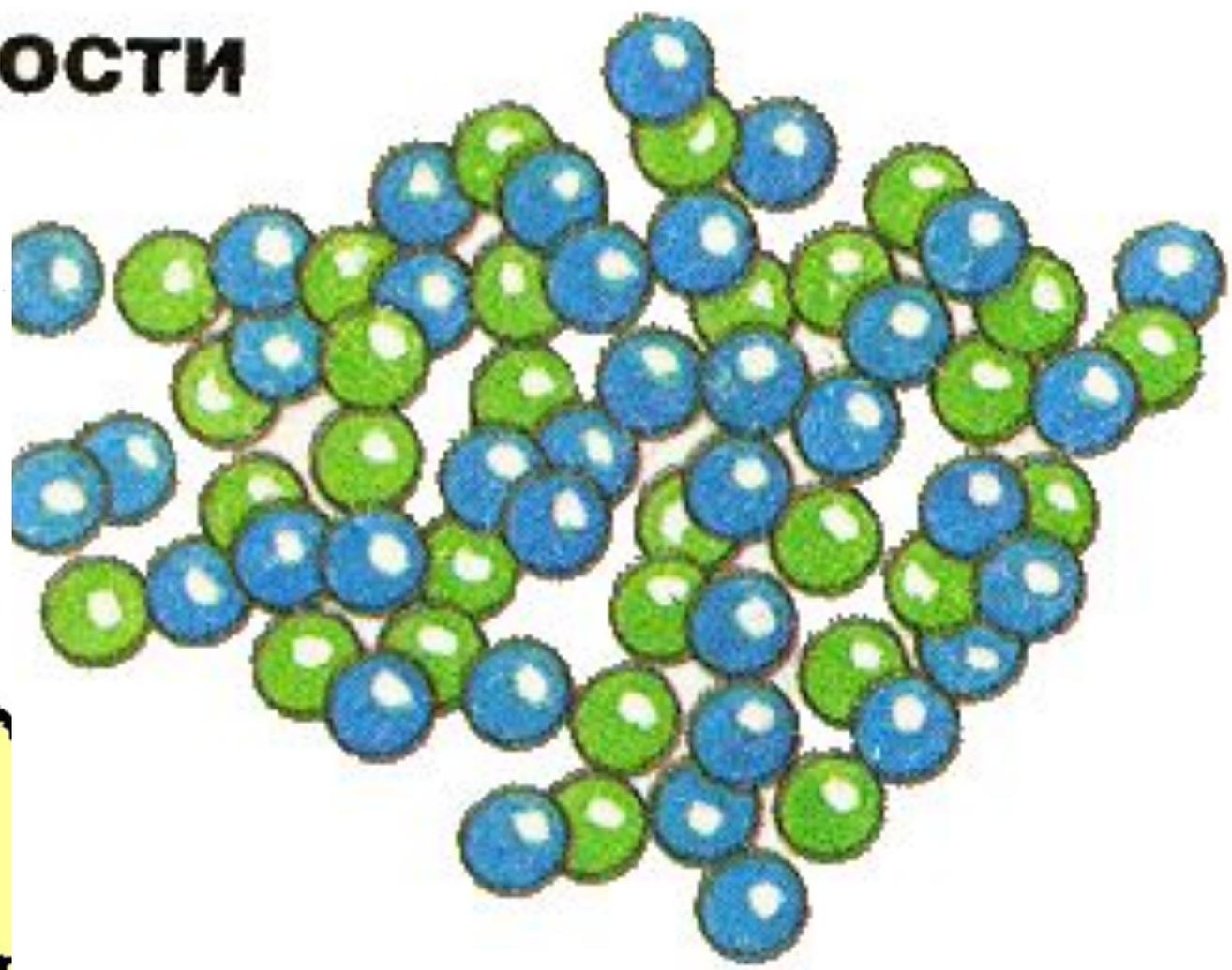


Газы



- 1) Легко сжимаются.**
- 2) Могут неограниченно расширяться.**
- 3) Не сохраняют ни форму ни объём.**
- 4) Многочисленные удары молекул о стенки сосуда создают давление газа.**
- 5) Силы взаимодействия очень малы.**
- 6) Молекулы движутся хаотически.**

Жидкости



Жидкости

- 1) Мало сжимаются.
- 2) Сохраняют свой объём.
- 3) Текучи, легко меняют форму.
- 4) Принимают форму сосуда.
- 5) Силы взаимодействия большие.
- 6) Молекулы движутся беспорядочно, перескоками.

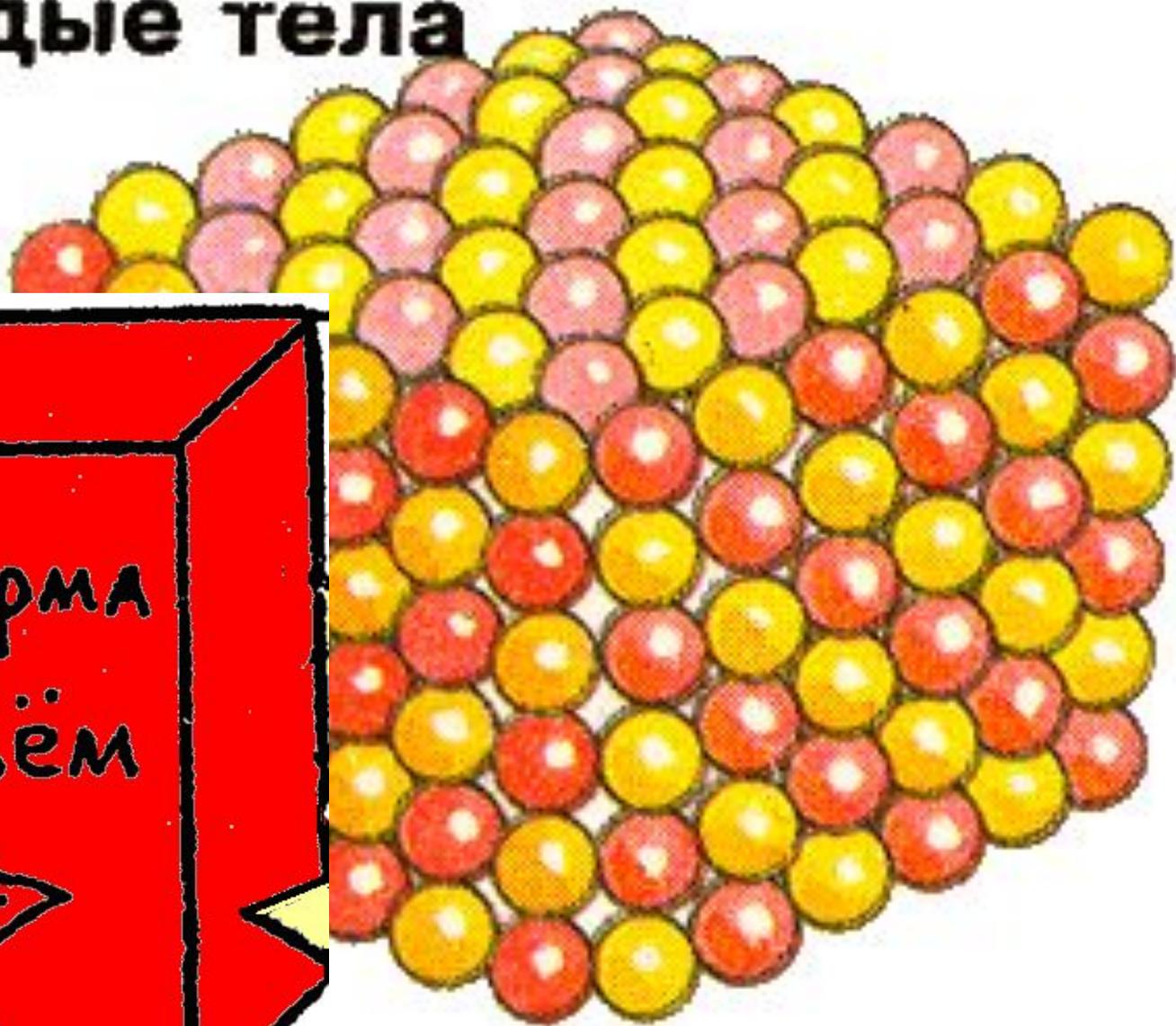


Френкель Яков Ильич

(1894—1952) — советский физик-теоретик, внесший значительный вклад в самые различные области физики. Я. И. Френкель — автор современной теории жидкого состояния вещества. Им заложены основы теории ферромагнетизма. Широко известны работы Я. И. Френкеля по атмосферному электричеству и происхождению магнитного поля Земли. Первая количественная теория деления ядер урана создана Я. И. Френкелем.



Твердые тела



$R < d$
ЕСТЬ → ФОРМА
↓
ПАРАД
↓
Фпр., от. >>>
ДАЛЬНИЙ

Домашнее задание

1. Заполнить таблицу



Агрегатное состояние вещества	Расстояние между частицами	Взаимодействие частиц	Характер движения частиц	Сохранение формы и объема