

Жидкость - агрегатное состояние, промежуточное между твёрдым и газообразным состояниями. Жидкость обладает рядом только ей присущих



Свойства жидкости:

1) Текучесть.

2) Объём

3) Свободная поверхность

4) Определённая прочность на разрыв при
всестороннем растяжении и т. д.

5) Принимает форму сосуда, в котором

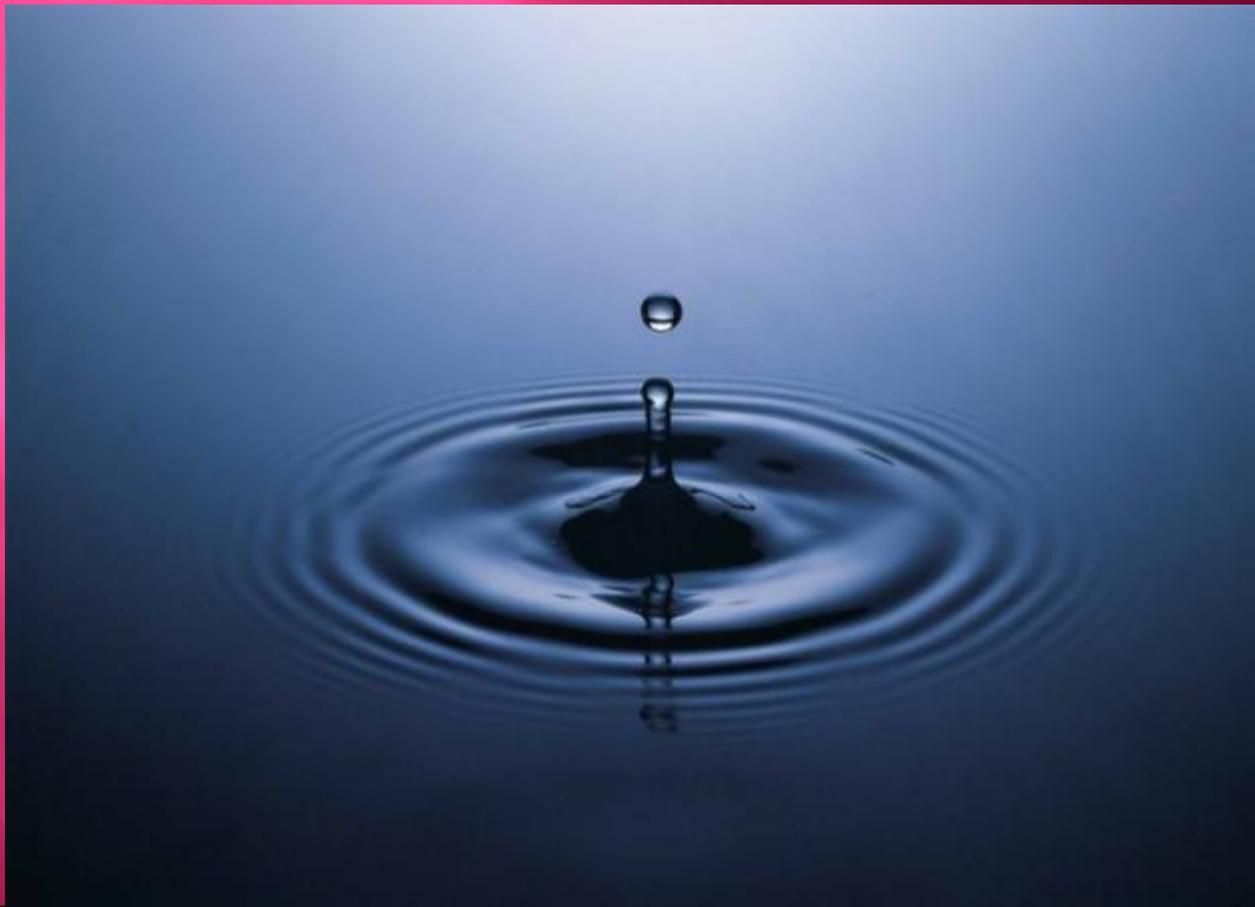
находится.



Сыпучие вещества принимают форму того сосуда, в который помещены, т. е. проявляют свойства жидкостей.

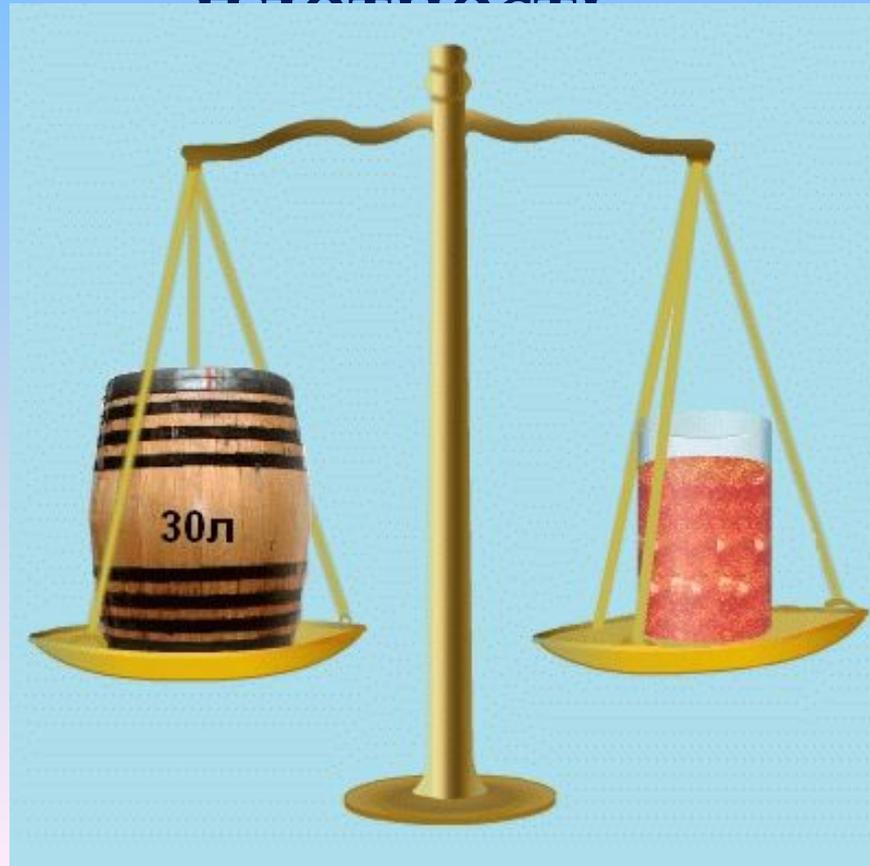


Свойства жидкости и смеси могут проявляться из-за плотности, поверхностного натяжения, смачиваемости, растворимости.



Плотность вещества зависит от массы атомов, из которых оно состоит, и от плотности упаковки атомов и молекул в веществе.

Чем больше масса атомов, тем больше



Я провела эксперимент:
насыпала определенное
сыпучее вещество в воду и
наблюдала за взаимодействием



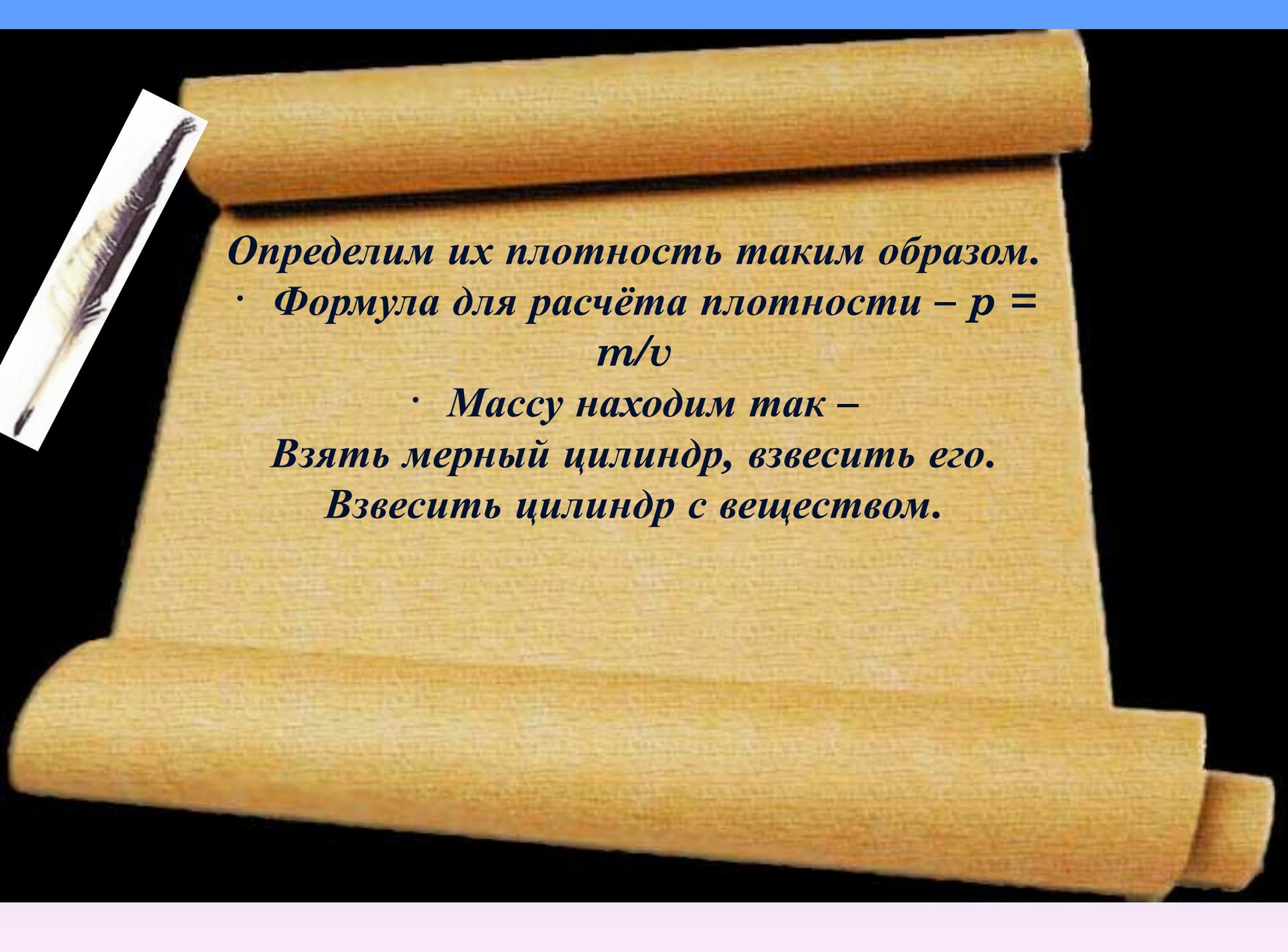
Кофе не

Пыль тоже остается на поверхности



*Сухое молоко тоже не
тонет в воде*





Определим их плотность таким образом.

• Формула для расчёта плотности – $\rho = \frac{m}{v}$

• Массу находим так –

Взять мерный цилиндр, взвесить его.

Взвесить цилиндр с веществом.



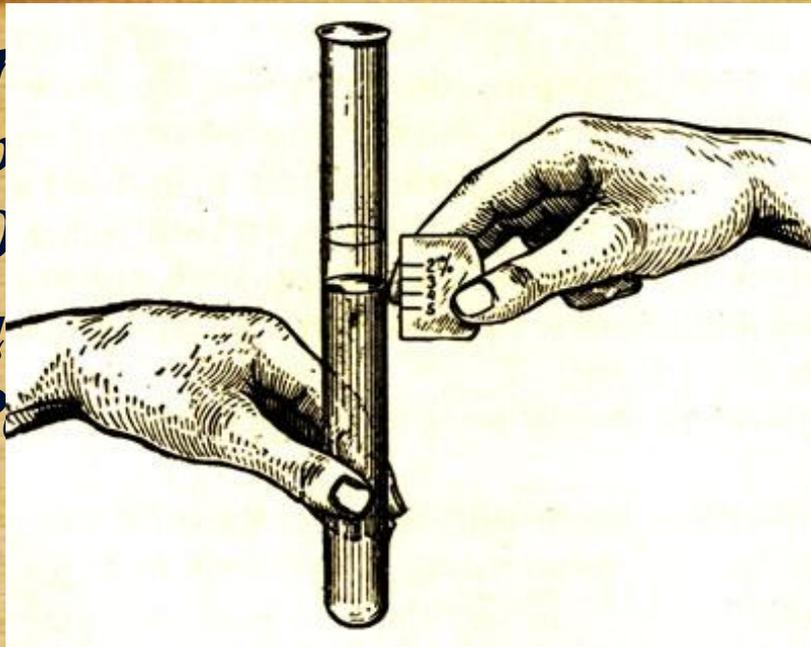
Высши

пр

• О

вещ

• Р



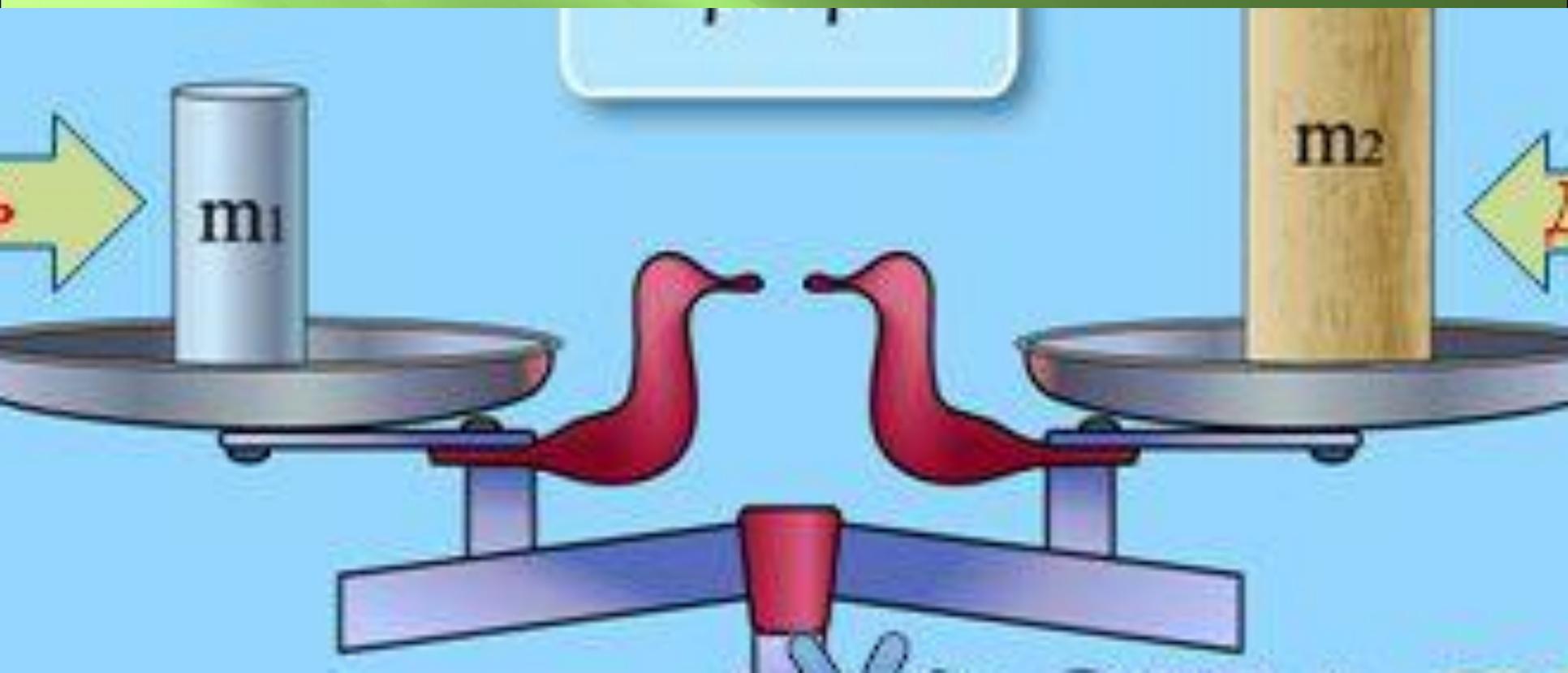
лучив

ю

е.

ь.

Плотность воды составляет 1000 кг/м³, а плотность, например, кофе - 600-650 кг/м³, сухого молока - 450 кг/м³.



Поверхностное натяжение — это сила, действующая на единицу длины линии, которая ограничивает поверхность жидкости.



Смачивание — это поверхностное явление, заключающееся во взаимодействии жидкости с поверхностью твердого тела или другой жидкости.



Растворимость — способность вещества образовывать с другими веществами однородные системы — растворы, в которых вещество находится в виде отдельных атомов, ионов, молекул или частиц. Растворимость газов зависит практически только от температуры.

