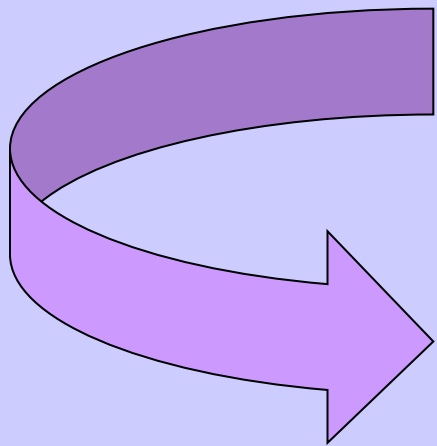
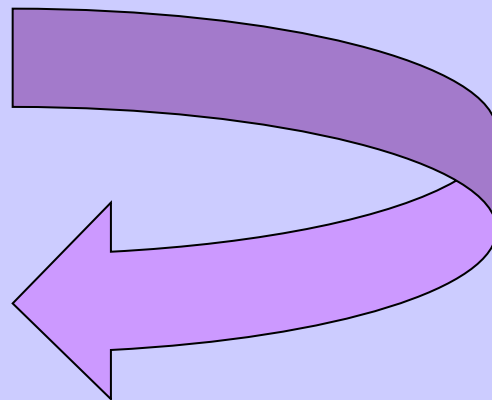


**Изменения,
происходящие с
веществами в природе
называют явлениями**

ЯВЛЕНИЯ



ФИЗИЧЕСКИЕ



ХИМИЧЕСКИЕ

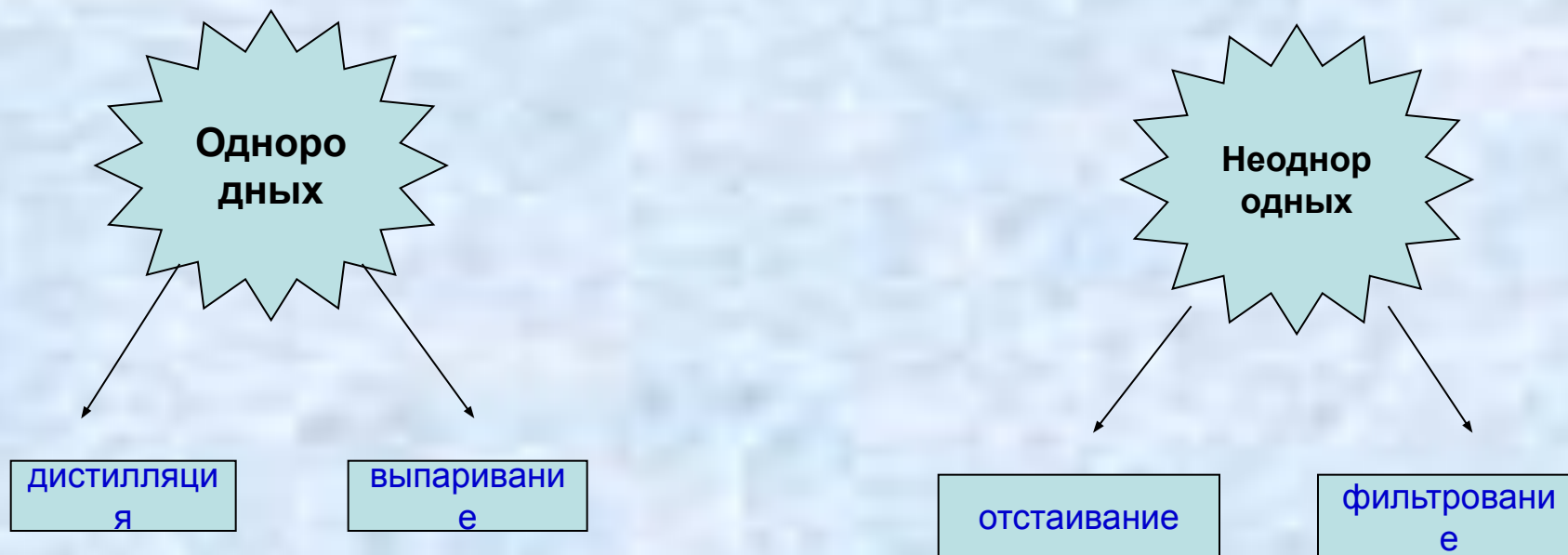
Физические явления

Явления, в результате которых изменяются размеры, форма тел или агрегатное состояние веществ, но состав их не меняется

Назовите физические явления, которые протекают с веществами в природе



Способы разделения смесей



Назовите физические свойства веществ, на которых основаны способы разделения смесей:

А) перегонка

Б) отстаивание

В) фильтрование

Г) выпаривание



Химические явления



Явления, в результате которых из одних веществ образуются другие, новые вещества, называют **химическими явлениями** или **химическими реакциями**

Горение свечи



Изменение цвета




Выпадение осадка

Na_2S

$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

Выделение газа

Na_2CO_3

A clear glass test tube is shown, partially filled with a colorless liquid. A white label is affixed to the middle of the tube, displaying the chemical formula Na_2CO_3 in black text. The test tube is held in a metal clamp against a light-colored background.

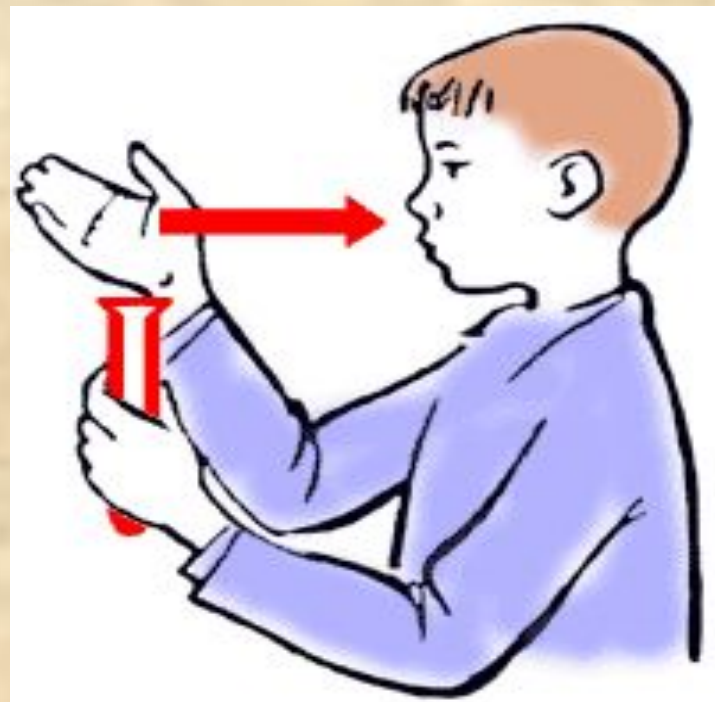


Выпадение
осадка



Укажите признаки химических реакций

1. Изменение цвета
2. Выделение газа
3. Выпадение осадка
4. Выделение теплоты и света
5. Появление запаха



A photograph of a forest during autumn. The trees are covered in vibrant foliage of yellow, orange, and red, with some green still visible. The forest is reflected in a calm body of water in the foreground. The text is overlaid on the lower part of the image.

*Какие явления вы наблюдаете
в природе?*



Химический диктант

Определите какие явления относят к химическим, а какие к физическим?

1. При сжигании желтой серы образуется газ с резким запахом	1. При добавлении бесцветного вещества к питьевой соде смесь приобретает малиновый цвет.
2. При стоянии стакана с водой в холодильнике образуется лед.	2. Серебряные ложки со временем чернеют.
3. Скисание молока	3. При сильном измельчении кусочек бесцветного стекла превращается в белый порошок.
4. Растворение в воде поваренной соли.	4. Пожелтение листьев осенью.
5. Плавление алюминия.	5. Сжигание бензина в двигателе внутреннего сгорания.
6. Горение свечи	6. Таяние льда.
7. Ржавление железного гвоздя.	7. Фильтрация раствора соли с песком.
8. Помутнение прозрачной известковой воды.	8. При добавлении йодной воды к крахмальному клейстеру наблюдается синее окрашивание.

