

# ***Превращение веществ. История химии.***



***Автор: Рассказова Н.Л.,  
учитель химии и биологии  
МОУ «СОШ №8».***

Цель :

знакомство с физическими  
и химическими явлениями,  
историей развития химии.



# Египетские жрецы



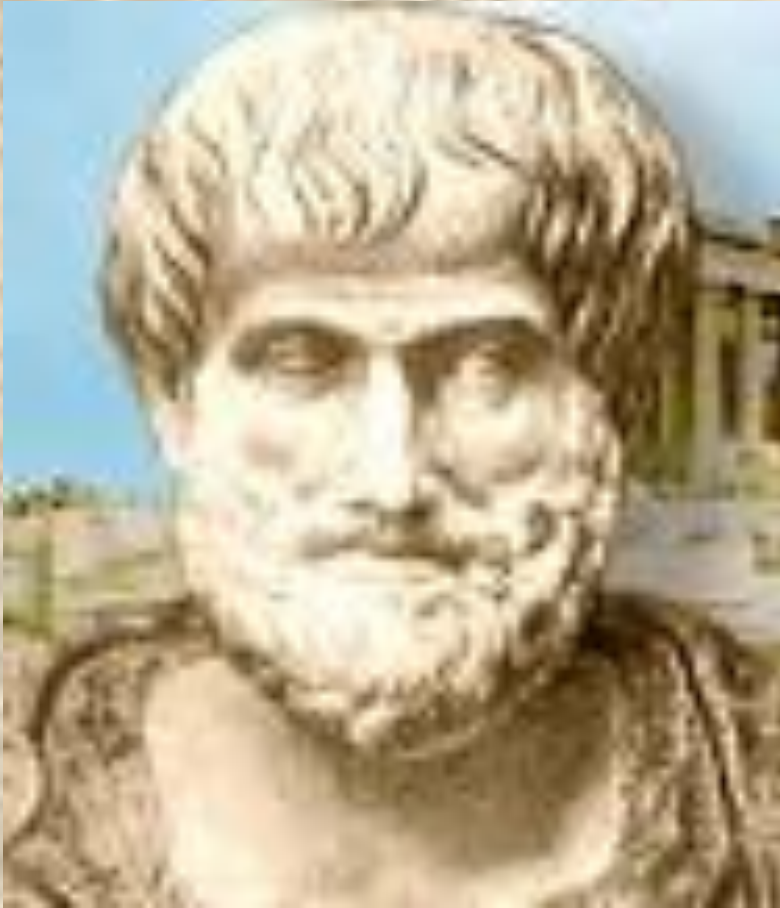
# Греческий философ



***Атом***

Демокрит

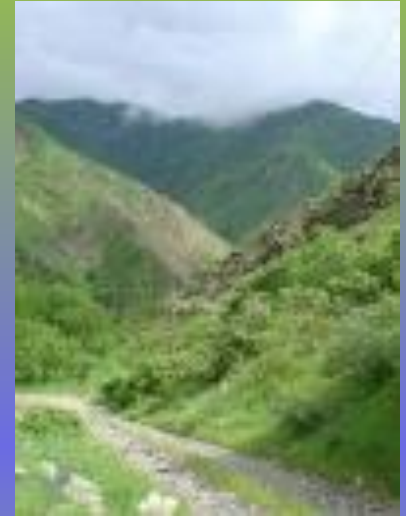
# Аристотель



## Алхимия

Её цель – поиски путей превращения неблагородных металлов в благородные (золото и серебро) с помощью философского камня.

# Реформаторы



*Агрикола*  
горное дело



# Реформаторы



*Парацельс*  
медицина



# М.В. Ломоносов

## М.В. ЛОМОНОСОВ

*Закон сохранения  
массы веществ  
1756 год*





# А.М. Бутлеров



**Теория строения  
органических  
веществ  
1869 год**

# Д.И. Менделеев



Периодический  
закон  
химических  
элементов  
1869 год

# Явления

```
graph TD; A(Явления) --> B(Физические); A --> C(Химические)
```

## Физические

( состав веществ остаётся постоянным, но может измениться форма, объём и т. д. – испарение, замерзание воды)

## Химические

( изменяется состав, т.к. получаются новые вещества – коррозия)

# Закрепление

1. Упражнение № 1, 2, 3 на стр. 9- устно.
2. Выберите названия химических явлений. Из букв, соответствующих правильным ответам, вы составите слово, обозначающее любые изменения, происходящие вокруг нас:

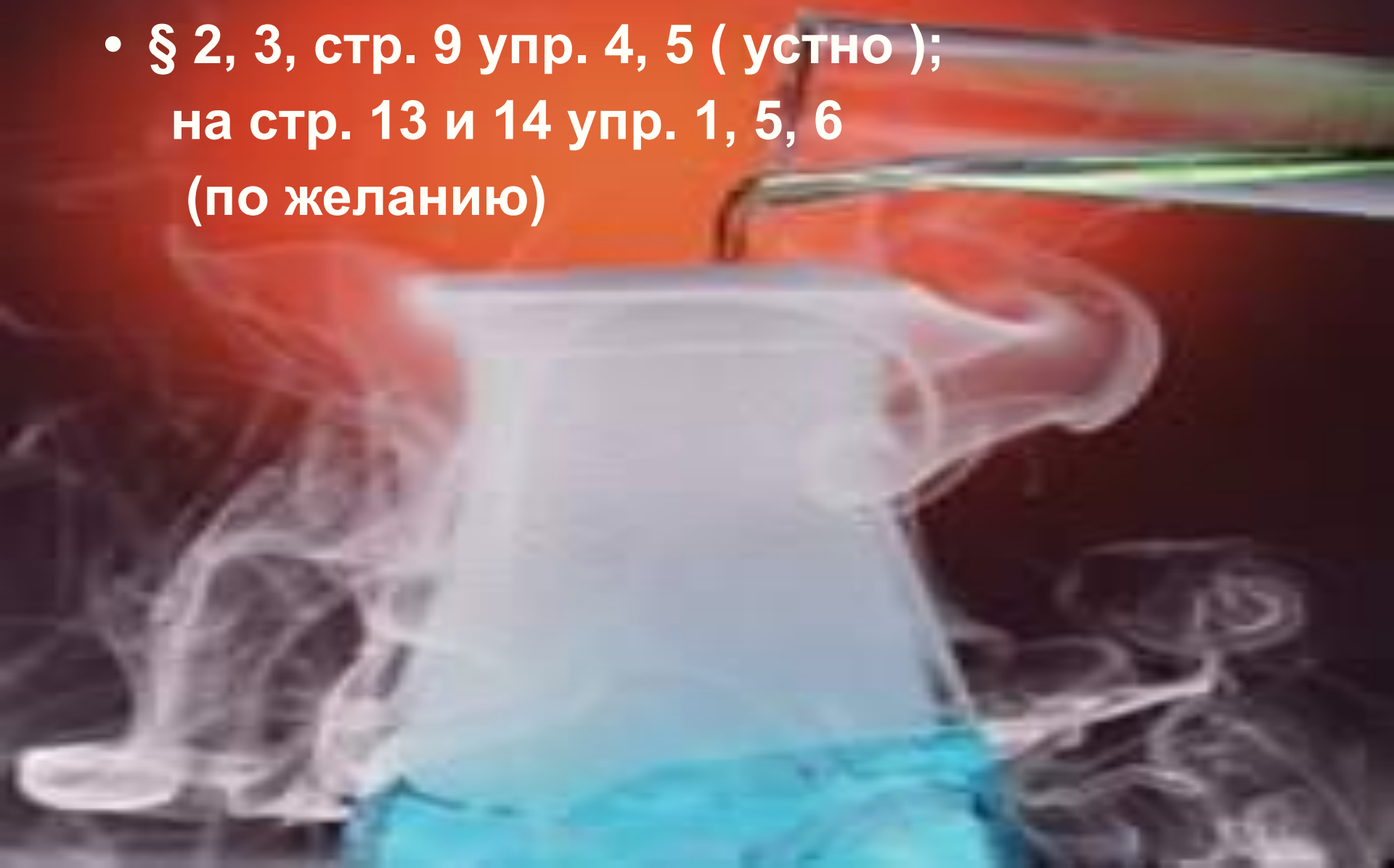
- Я** 1. *Скисание молока.*
- В** 2. *Гниение растительных остатков.*
- А** 3. *Испарение воды.*
- Л** 4. *Горение древесины.*
- О** 5. *Плавление сливочного масла при нагревании.*
- М** 6. *Образование тумана.*
- Е** 7. *Почернение серебряных изделий.*
- Н** 8. *Фотосинтез.*
- П** 9. *Испарение жидкой ртути.*
- И** 10. *Подгорание пищи на перегретой сковороде.*
- Я** 11. *Образование ржавчины на гвозде.*



<b>Я</b>	<b>В</b>	<b>Л</b>	<b>Е</b>	<b>Н</b>	<b>И</b>	<b>Я</b>
----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------

# Домашнее задание

- § 2, 3, стр. 9 упр. 4, 5 ( устно );  
на стр. 13 и 14 упр. 1, 5, 6  
(по желанию)



**Желаю успехов в изучении явлений !!!**