

Превращение веществ. История химии.



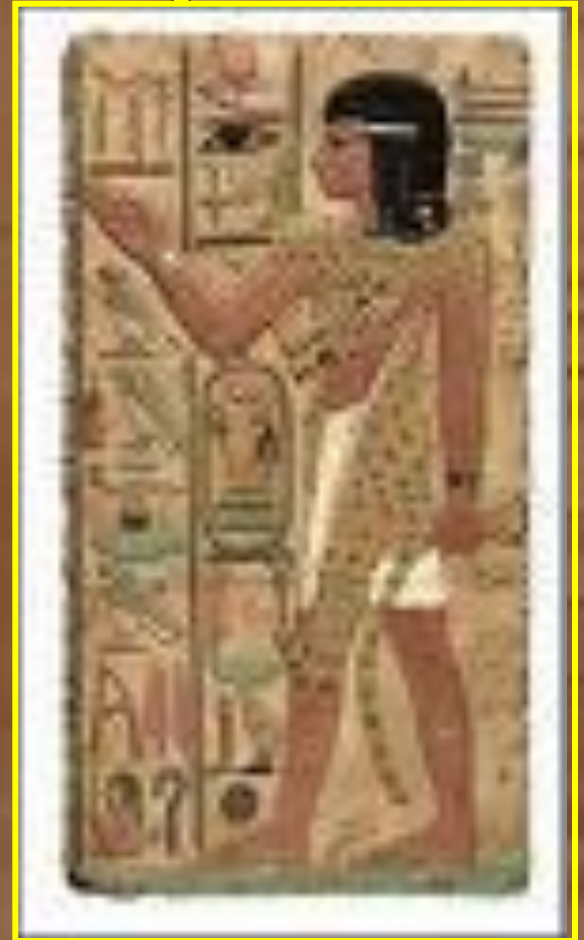
***Автор: Рассказова Н.Л.,
учитель химии и биологии
МОУ «СОШ №8».***

Цель :

знакомство с физическими
и химическими явлениями,
историей развития химии.



Египетские жрецы



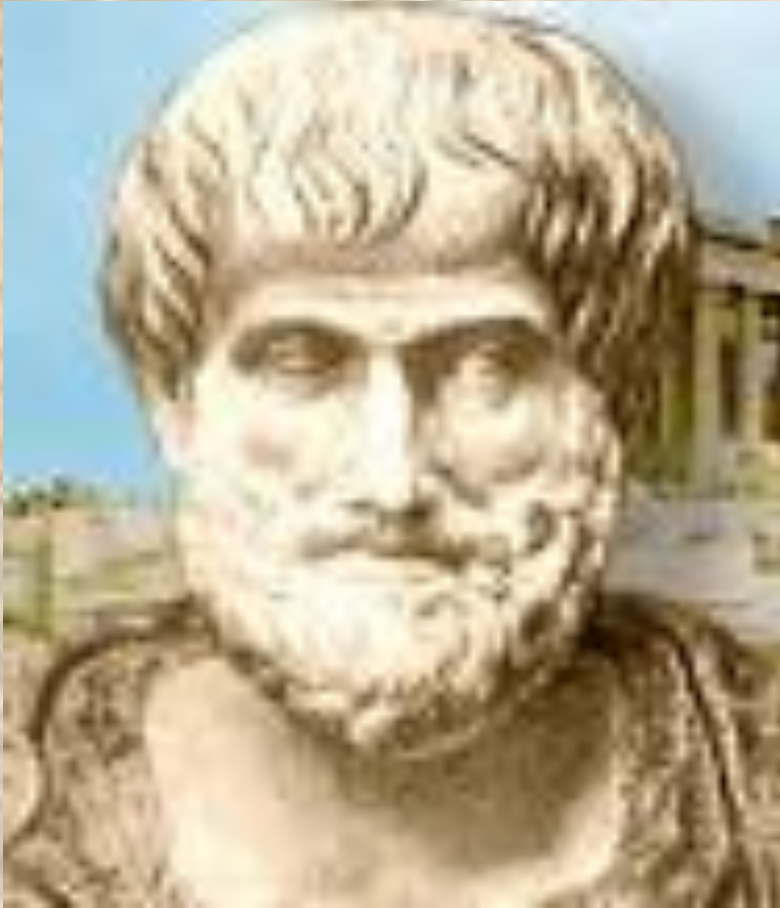
Греческий философ



Атом

Демокрит

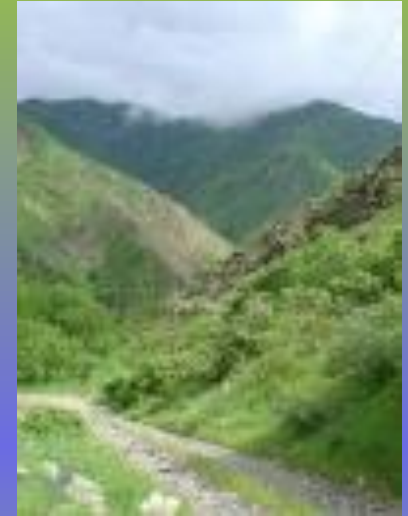
Аристотель



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:

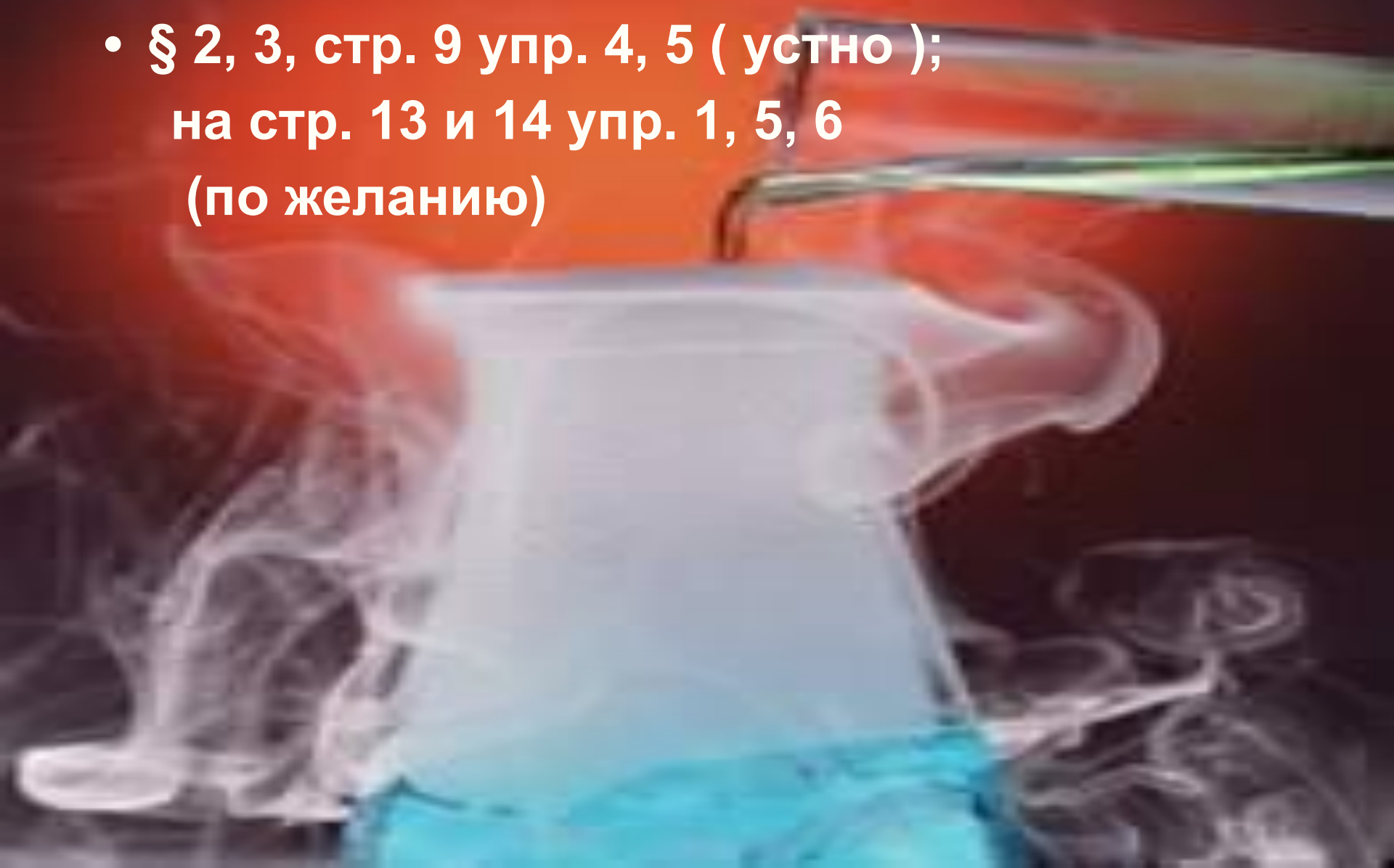
- Я** 1. *Скисание молока.*
- В** 2. *Гниение растительных остатков.*
- А** 3. *Испарение воды.*
- Л** 4. *Горение древесины.*
- О** 5. *Плавление сливочного масла при нагревании.*
- М** 6. *Образование тумана.*
- Е** 7. *Почернение серебряных изделий.*
- Н** 8. *Фотосинтез.*
- П** 9. *Испарение жидкой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



Я	В	Л	Е	Н	И	Я
----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------

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 !!!