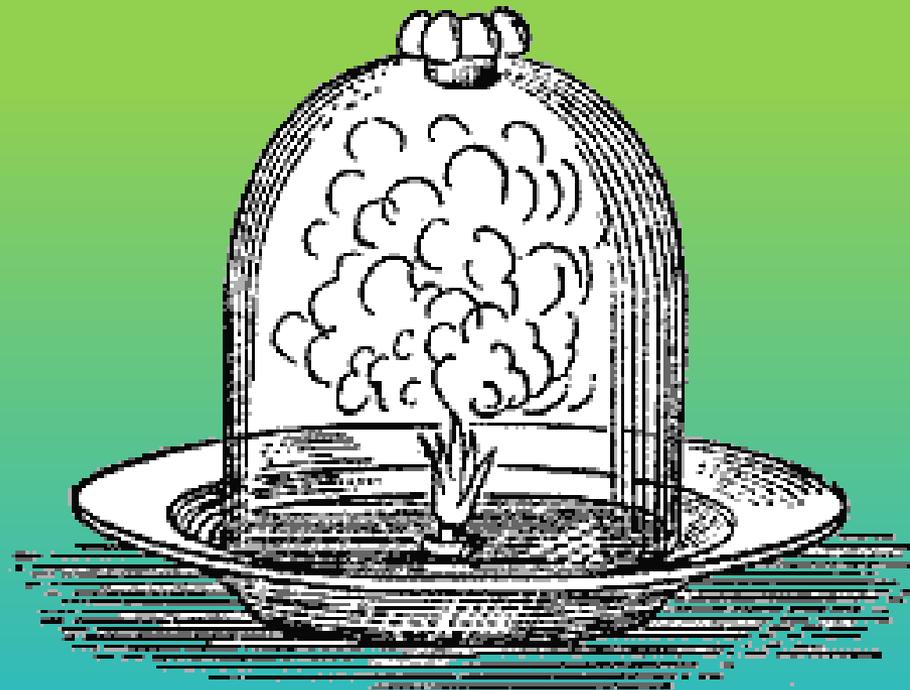


Теория флогистона и Кислородная теория горения



Выполнил:
Студент 1 курса
Матвеева О.В.

Теория флогистона

Предпосылки

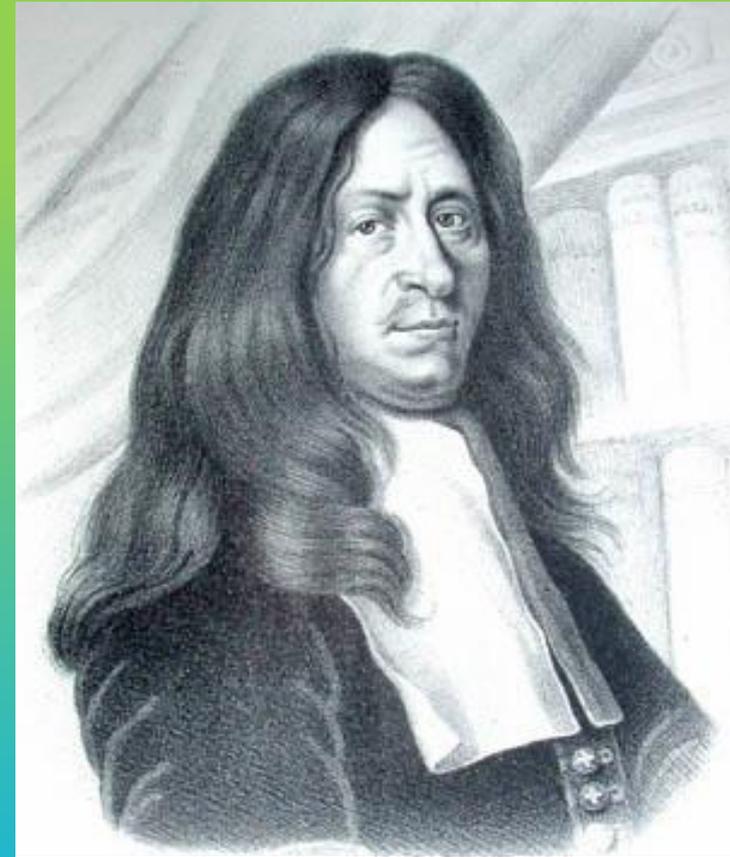
1. Необходимость создания теории для описания процессов обжига металлов.
2. Проблемы Metallургии

Ванноччо Бирингуччо

(20 октября 1480, Сиена — 30 апреля 1539, Рим)

Бирингуччо был одним из первых, кто заметил увеличение веса металлов при их обжиге на воздухе (кальцинация, то есть превращение в «известь»).

Бирингуччо ещё в 1540 г. показал, что вес свинца увеличивается после прокаливания);



Иоганн Иоахим Бехер

(6 мая 1635, Шпайер — октябрь 1682, Лондон)

В 1669 году в сочинении «Подземная физика» (Physicae Subterraneae), высказал мысль, что все минеральные тела (в частности, металлы) состоят из трёх «земель»: стеклющейся (terra lapidea); горючей, или жирной (terra pinguis); летучей, или ртутной (terra fluida s. mercurialis).

- Горючесть тел, обусловлена наличием в их составе второй, жирной, земли; при горении металлы её теряют и присоединяют «огненную материю».
- Металл, таким образом, является соединением металлической извести с горючей землёй;
- Процессы горения, следовательно, являются реакциями разложения, в которых тела теряют горючую землю, а не реакциями соединения.
- В начале XVIII века взгляды Бехера послужили Г. Э. Шталю основой для создания теории флогистона.



Георг Эрнст Шталь

(1660 – 1734) Германия

Горючие вещества богаты флогистоном (1703).

При горении (и ржавлении!) он удаляется (переходит в воздух).

С 1697 по 1723 Формируются взгляды, согласно которым флогистон не составная часть вещества, а абстрактный принцип.

Эта теория, объединявшая многочисленные сведения о процессах восстановления, горения и обжига, получила широкое распространение в [XVIII веке](#).



Флогистонная теория Штала стала первой теорией научной химии, и сыграла важную роль в окончательном освобождении химии от алхимии.

Суть теории флогистона

1. Существует материальная субстанция, содержащаяся во всех горючих телах – флогистон (от греческого φλογιστος – горючий).
2. Горение представляет собой разложение тела с выделением флогистона, который необратимо рассеивается в воздухе. Вихреобразные движения флогистона, выделяющегося из горящего тела, и представляют собой видимый огонь. Извлекать флогистон из воздуха способны лишь растения.
3. Флогистон всегда находится в сочетании с другими веществами и не может быть выделен в чистом виде; наиболее богаты флогистоном вещества, сгорающие без остатка.
4. Флогистон обладает отрицательной массой.

Объяснение теории флогистона подобием химической реакции

Металл = Окалина + Флогистон
Окалина + Тело, богатое флогистоном = Металл

Достоинства теории флогистона

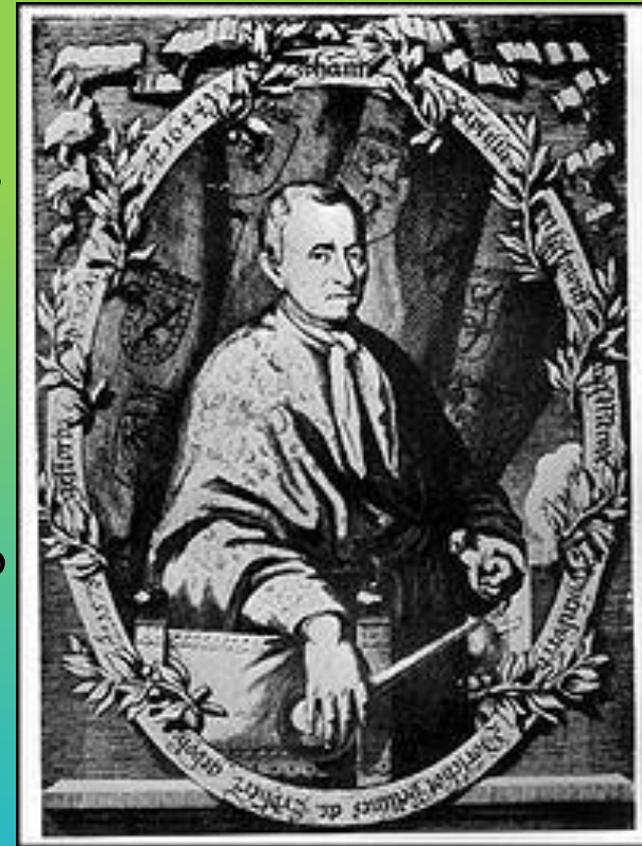
- просто и адекватно описывает экспериментальные факты, касающиеся процессов горения;
- теория внутренне непротиворечива, т.е. ни одно из следствий не находится в противоречии с основными положениями;
- теория флогистона целиком основана на экспериментальных фактах;
- теория флогистона обладала предсказательной способностью.

Кислородная теория горения

До середины XVII века газы еще не различались и считались лишь разными видами воздуха.

Фламандский химик [Ян Ван-Гельмонт](#), по-видимому, первый показал, что следует признать существование ряда различных воздухообразных тел, которые он назвал [газами](#) (франц. *gaz*, от греч. *chaos* - [хаос](#)).

Он положил основание пневматической химии своими наблюдениями над образованием непохожего на воздух «[лесного газа](#)» (*gas sylvestre*) при действии кислот на [известняк](#), при [брожении](#) молодого вина, при горении угля.



Жан Рей

(1583 – 1645)

Жан Рей, которому наука обязана постулатом "*все тела тяжелы*", ещё в 1630 г. высказывал предположение, что увеличение массы металла при обжиге обусловлено присоединением воздуха.

Роберт Гук

(18 (28) июля 1635, остров Уайт — 3 марта 1703, Лондон)



В 1665 году [Роберт Гук](#) в работе «Микрография» также предположил наличие в воздухе особого вещества, подобного веществу, содержащемуся в связанном состоянии в [селитре](#).

Джон Мейоу

(1641–1679)

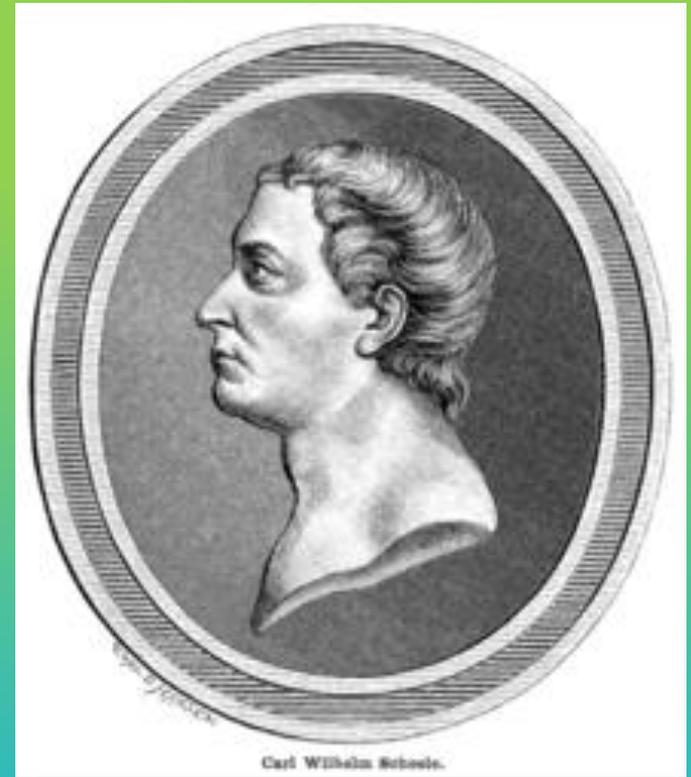
Мейоу пытался доказать, что в воздухе содержится особый газ (*spiritus nitroaëreus*), поддерживающий горение и необходимый для дыхания; обосновывал он это предположение знаменитыми опытами с горящей свечой под колоколом.



Карл Вильгельм Шееле

(9 декабря 1742, Штральзунд — 21 мая 1786, Чёпинг)

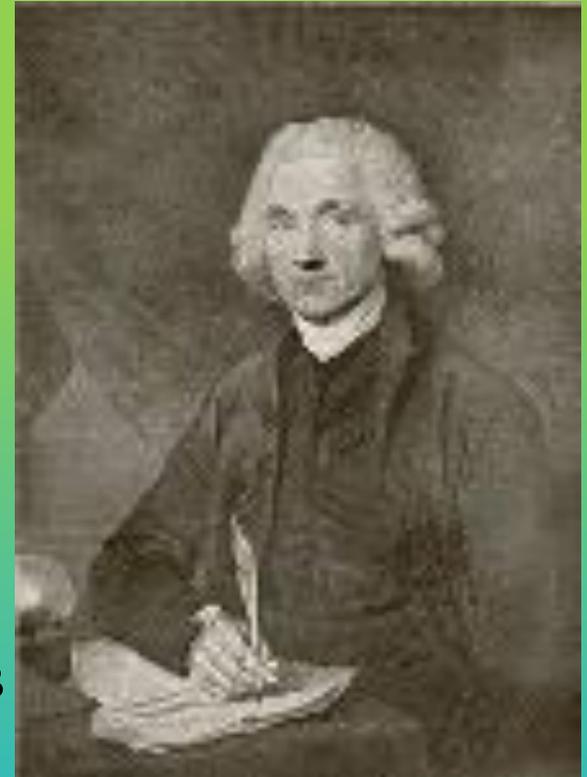
Карл Вильгельм Шееле получил кислород в 1771 г., назвав его "*огненным воздухом*"; однако результаты опытов Шееле были опубликованы лишь в 1777 г. По мнению Шееле, "огненный воздух" представлял собой "кислую тонкую материю, соединённую с флогистоном".



Джозеф Пристли

13 марта 1733—6 февраля 1804

Джозеф Пристли выделил кислород в 1774 г. нагреванием оксида ртути. Пристли считал, что полученный им газ представляет собой воздух, абсолютно лишённый флогистона, вследствие чего в этом *"дефлогистированном воздухе"* горение идёт лучше, чем в обычном.



Антуан Лоран Лавуазье

(26 августа 1743 г., Париж — 8 мая 1794 г., Париж)



Теория горения:

В 1774 г. Лавуазье опубликовал трактат "Небольшие работы по физике и химии", где высказал предположение о том, что при горении происходит присоединение к телам части атмосферного воздуха.

Наконец: *в 1777 г. Лавуазье сформулировал основные положения кислородной теории горения.*

1. Тела горят только в "чистом воздухе".
2. "Чистый воздух" поглощается при горении, и увеличение массы сгоревшего тела равно уменьшению массы воздуха.
3. Металлы при прокаливании превращаются в "земли". Сера или фосфор, соединяясь с "чистым воздухом", превращаются в кислоты.

**Химическая революция XVIII века.
Новая химическая номенклатура
Таблица простых тел Лавуазье.**

Научные исследования:

1774г. - Окисление серы, фосфора, металлов. Получение кислорода (вслед за Шееле и Пристли)

1775 – 1777 гг. - Сложный состав воздуха. Опровержение теории флогистона. Кислородная теория горения

1782 – 1783 гг. - Термохимические исследования (совместно с П. Лапласом)

1781г. – состав воды

1785г. – синтез воды

Работы, совместные с Ж.Б. Менье

1786 – 1787 гг. - Химическая номенклатура (совместно с К.Л. Бертолле, Л.Б. Гитоном де Морво, А.Ф. Фуркруа)

1789 г. - Таблица простых тел. Теплород. Основы анализа органических соединений (углеродные радикалы + кислород).

Физико-химические методы в биологии.

Аналогия дыхания и горения

1789 г. - "Элементарный курс химии"

В "Элементарном курсе химии" Лавуазье привёл первый в истории новой химии список химических элементов (таблицу простых тел), разделённых на несколько типов:

1. Простые вещества, относящиеся ко всем царствам природы, которые можно рассматривать как элементы:

СВЕТ
ТЕПЛОРОД
КИСЛОРОД

АЗОТ
ВОДОРОД

2. Простые неметаллические вещества, окисляющиеся и дающие кислоты:

СЕРА
ФОСФОР
УГОЛЬ

РАДИКАЛ	МУРИЕВОЙ	КИСЛОТЫ	(Cl)
РАДИКАЛ	ПЛАВИКОВОЙ	КИСЛОТЫ	(F)
РАДИКАЛ	БУРОВОЙ	КИСЛОТЫ	(B)

3. Простые металлические вещества, окисляющиеся и дающие кислоты:

СУРЬМА	КОБАЛЬТ	МАРГАНЕЦ
СЕРЕБРО	МЕДЬ	РТУТЬ
МЫШЬЯК	ОЛОВО	МОЛИБДЕН
ВИСМУТ	ЖЕЛЕЗО	НИКЕЛЬ
ЗОЛОТО	ПЛАТИНА	СВИНЕЦ
ВОЛЬФРАМ	ЦИНК	

4. Простые солеобразующие землистые вещества:

ИЗВЕСТЬ	МАГНЕЗИЯ	БАРИТ
ГЛИНОЗЁМ	КРЕМНЕЗЁМ	

Использованная литература

- Левченков С.И. Краткий очерк истории химии., 2010.
- Крюков В.В. Философия: Учебник для студентов технических ВУЗов.-Новосибирск: Изд-во НГТУ, 2006.
- <http://www.levity.com/alchemy/amclglr30.html>
- <http://www.chem.msu.su/zorkii/istkhim/phlogiston.html>
- <http://ru.wikipedia.org/wiki>
- <http://rudocs.exdat.com/docs/index-141526.html?page=8>

**СПАСИБО ЗА
ВНИМАНИЕ**