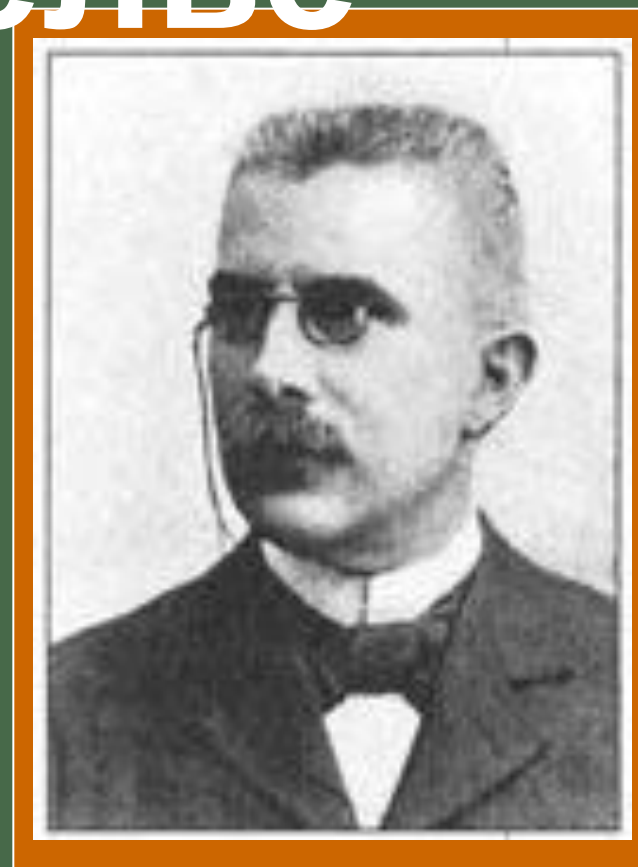


Анри Луи Ле Шателье



Французский физик,
химик,
металловед
1850 - 1936



Годы жизни



- Родился в Париже 8 октября 1850 года
- Умер 17 сентября 1936
- Его отец, горный инженер, принимавший участие в строительстве французских железных дорог, с раннего возраста прививал сыну любовь к наукам.
- Ле Шателье учился в коллеже Роллан в Париже, Политехнической школе и Высшей горной школе. Одновременно он работал в лаборатории А. Сент-Клер Девиля и слушал лекции в Коллеж де Франс.
- После окончания горной школы Ле Шателье работал горным инженером в Алжире и Безансоне.



Круг интересов Ле Шателье

Техника

Общественная
жизнь

Естественные
науки

Вопросы религии

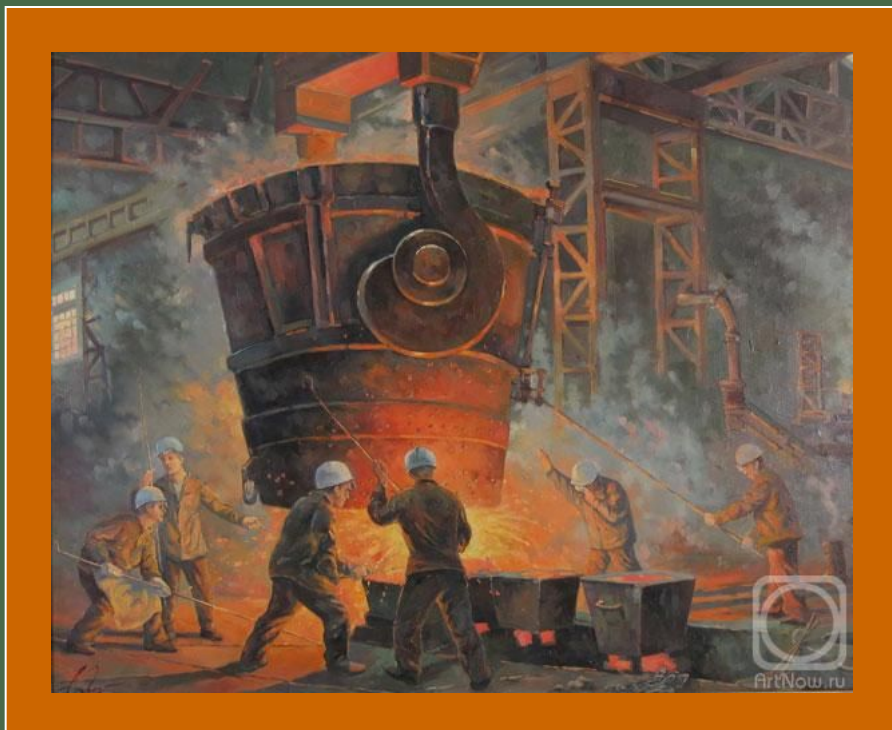
Древние языки

Преподавательская деятельность



- С 1877 по 1919г. профессор Парижской Высшей горной школы, где преподавал общую и техническую химию.
- 1898-1907 профессор кафедры общей химии в Коллеж де Франс .
- С 1907 по 1925г.- профессором Парижского университета.
- С 1907г. был избран членом Парижской академии наук.
- Почётный член АН СССР (1927).
- С 1931г. президент Французского химического общества.

Научная деятельность



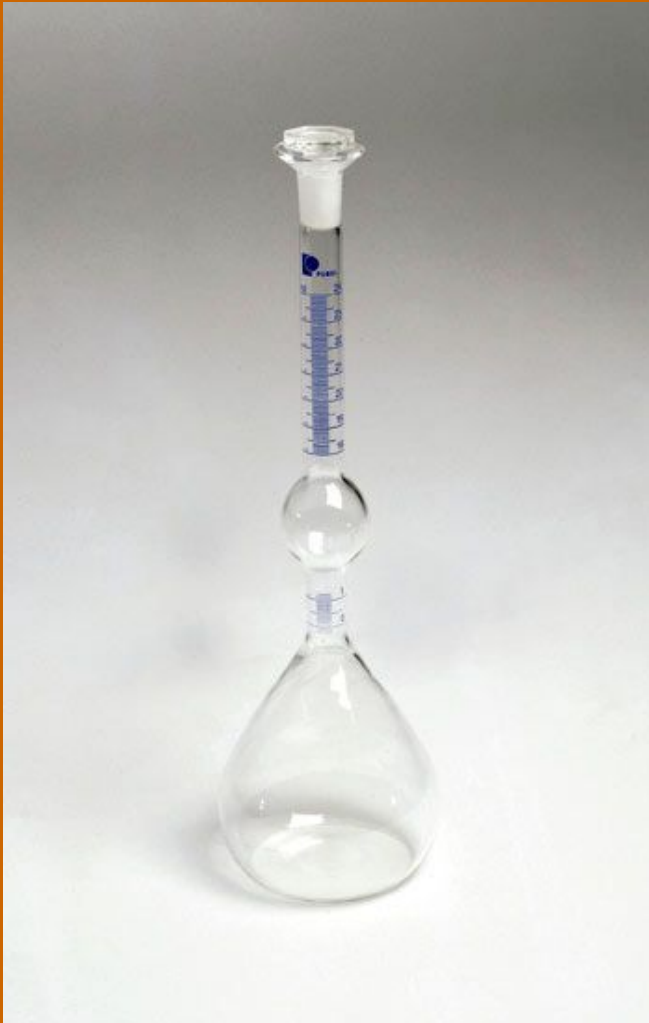
- При активном участии Ле Шателье физическая химия и химическая технология превратились в самостоятельные, активно развивающиеся области науки.
- Большинство его работ посвящены прикладным проблемам; он был одним из первых химиков, систематически проводившим фундаментальные исследования металлургических и химико-технологических процессов.



1880г

- Ле Шателье занимался проблемой обжига и затвердевания цемента; имевшиеся к тому времени исследования не позволяли объяснить протекание этих сложных процессов.
- На основе своих исследований он создал теорию затвердевания цемента, иначе называемой теорией «кристаллизации».

Колба Ле Шателье.



Для определения
удельного веса
гидравлического
цемента и извести

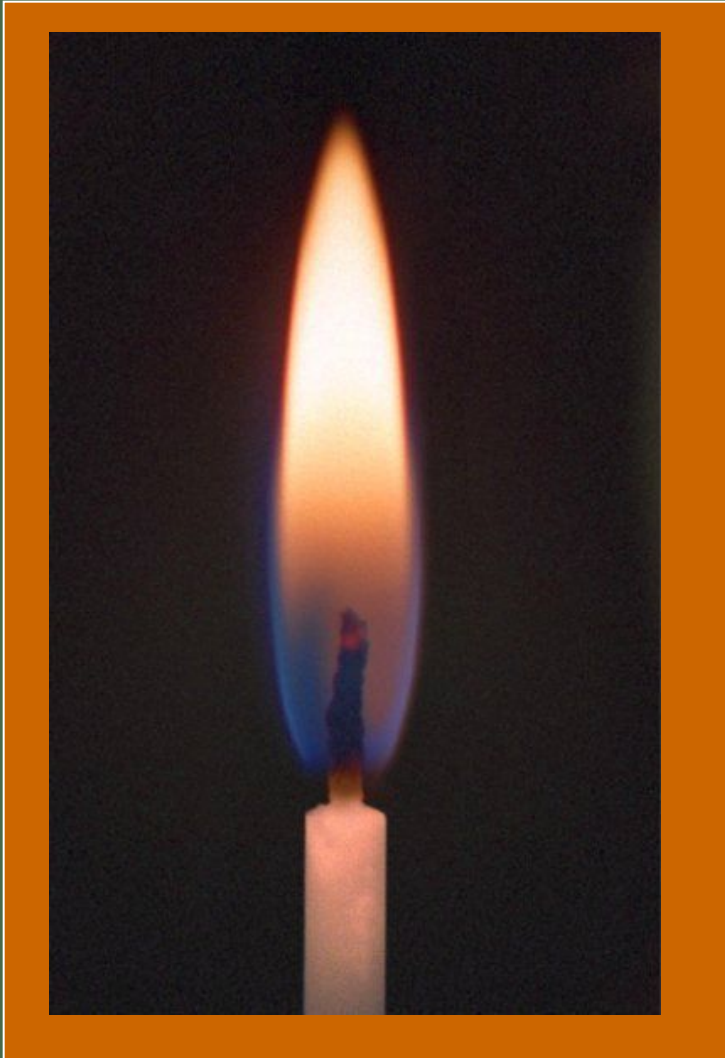


Кольцо Ле Шателье



Для определения равномерности изменения объема цемента и гашеной извести.

1881г



Совместно с М. Бертло и Ф. Малларом он занялся исследованиям процессов воспламенения, горения и взрыва. Эти исследования привели его к созданию оригинального способа определения теплоёмкости газов при высоких температурах.

1884



Сформулировал общий закон смещения химического равновесия в зависимости от внешних факторов:

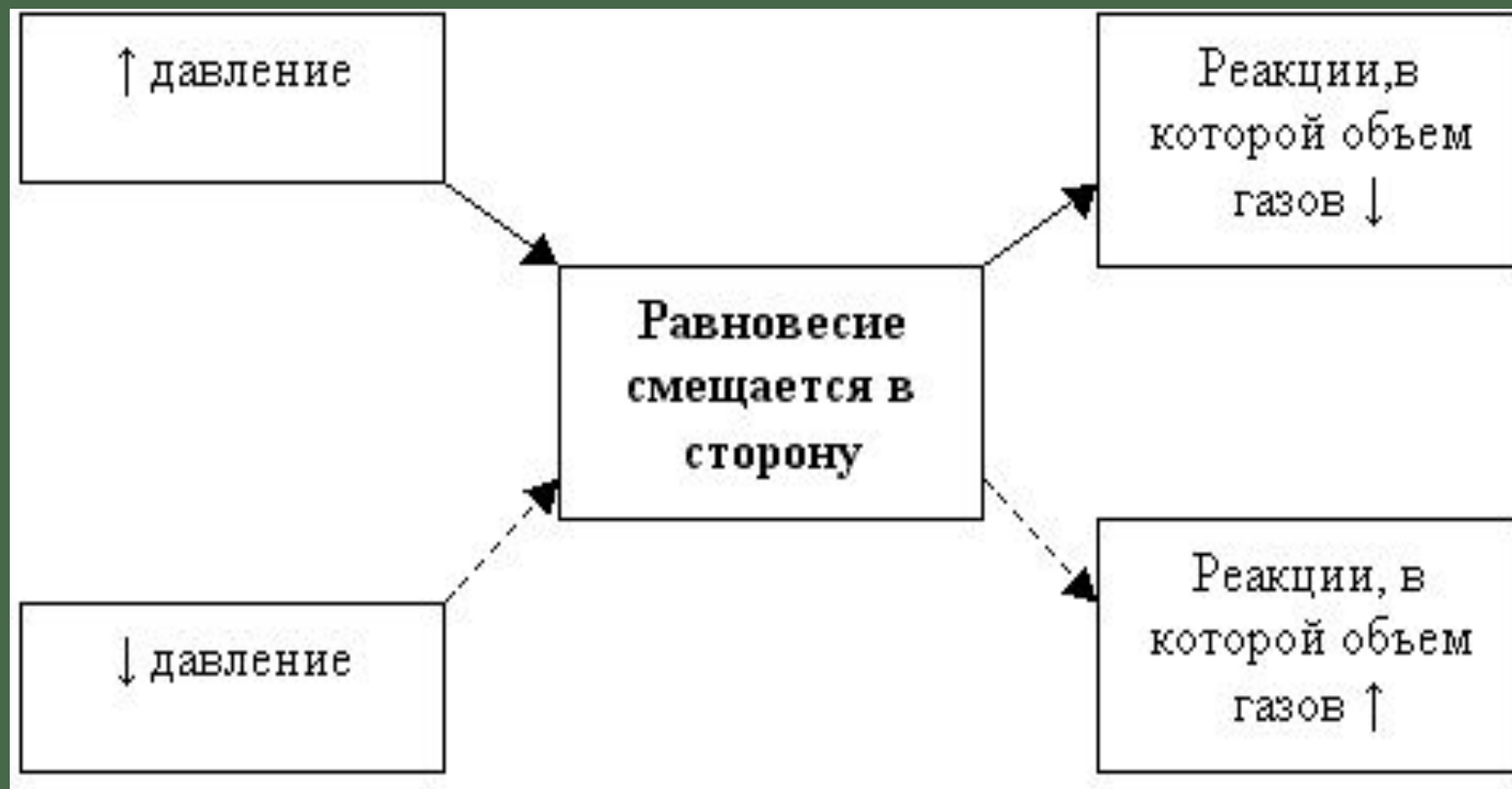
Внешнее воздействие, которое выводит систему из термодинамического равновесия, вызывает в этой системе процессы, направленные на ослабление результатов такого влияния.

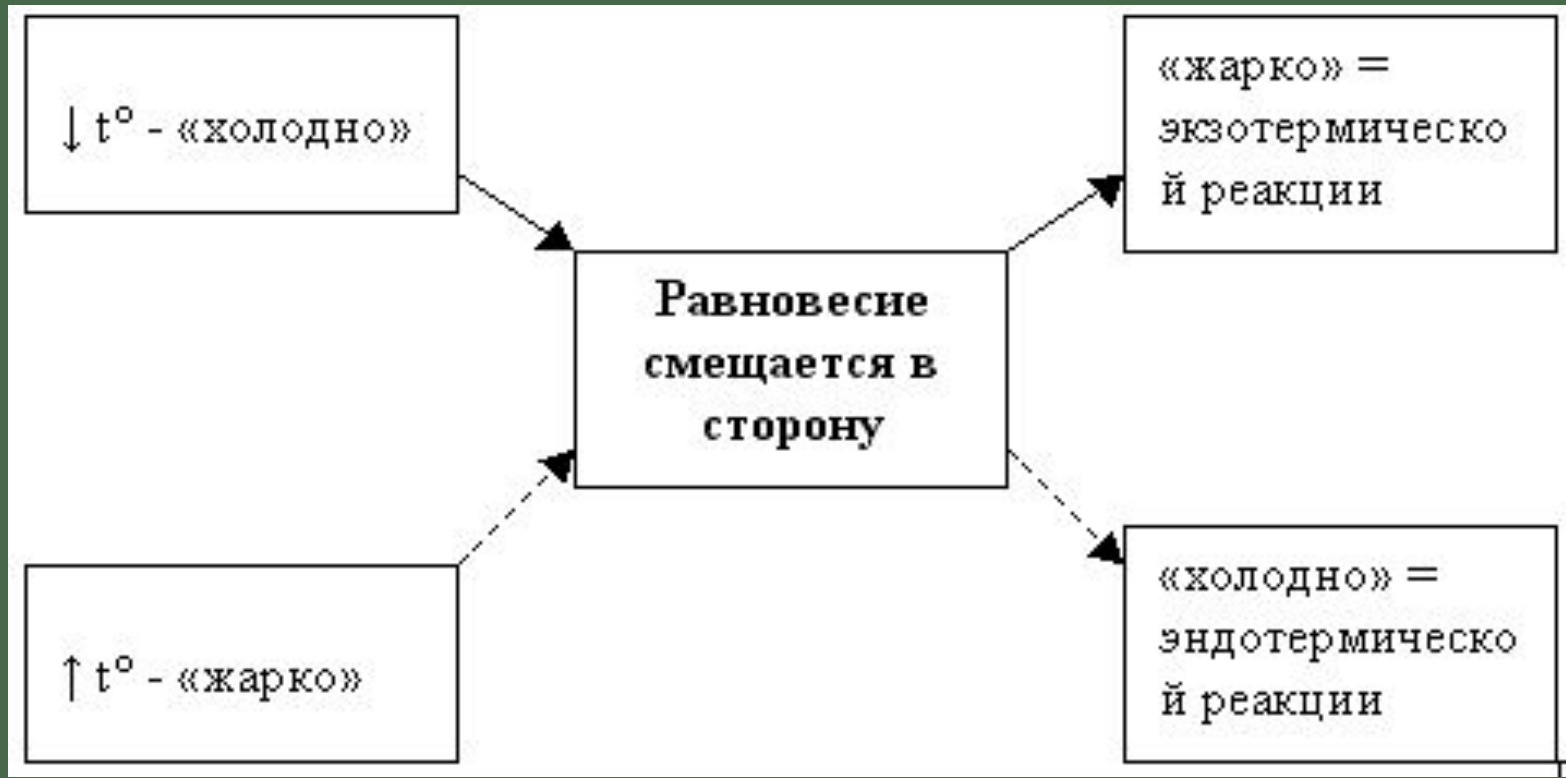
Принцип Ле Шателье

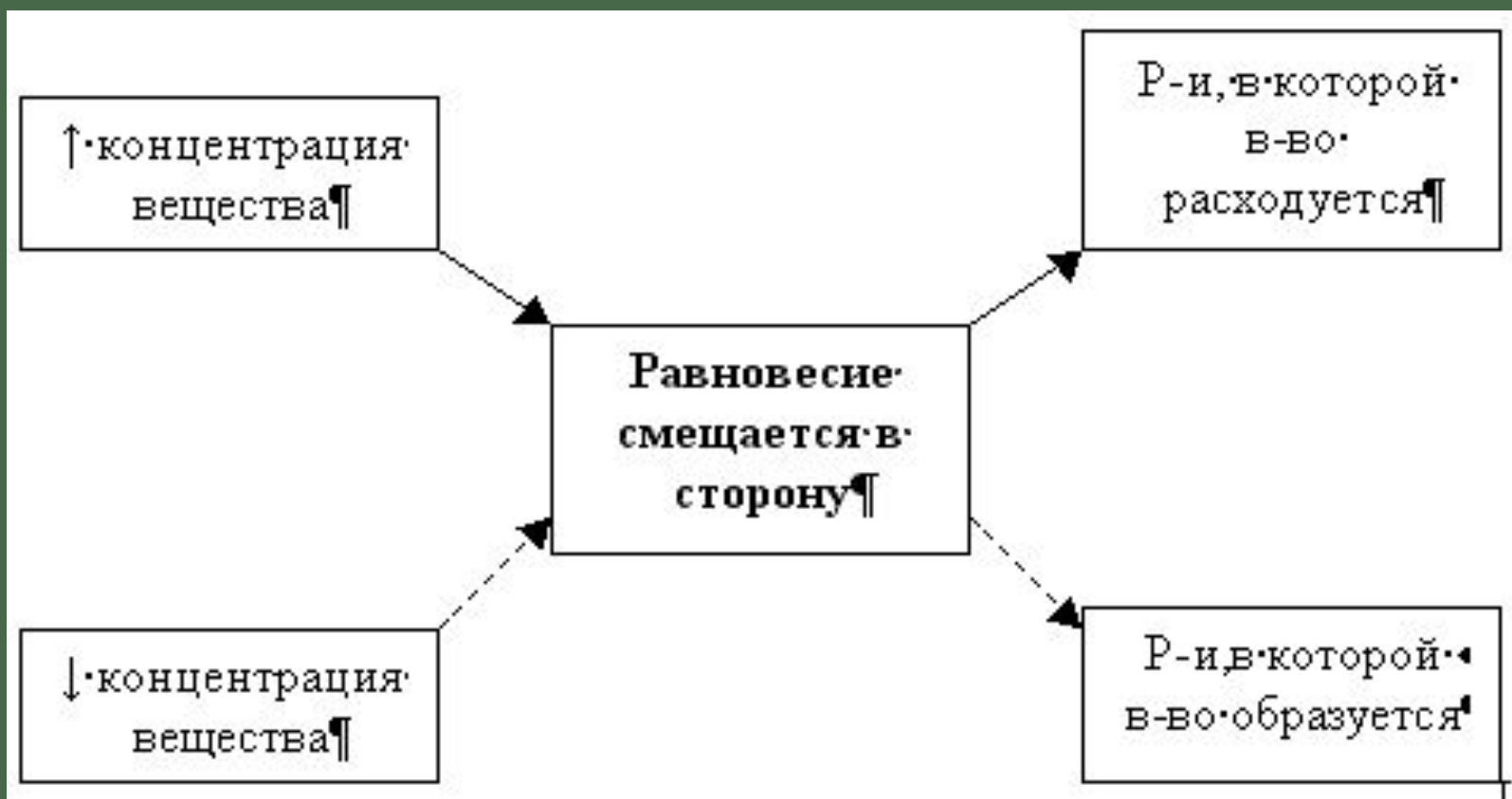


- *если на систему, находящуюся в равновесии, оказывается внешнее воздействие (изменяется концентрация, температура, давление), то равновесие смещается в ту сторону, которая ослабляет данное воздействие.*

Например реакция синтеза аммиака:









Выводы:

- При повышении концентрации реагирующих веществ равновесие смещается в сторону образования продуктов;
- При повышении концентрации продуктов реакции - в сторону образования исходных веществ;
- При повышении давления - в сторону той реакции, при которой объем образующихся газообразных веществ меньше;
- При повышении температуры - в сторону эндотермической реакции;
- При понижении температуры - в сторону экзотермической реакции.

1886Г



- Разработал пирометр – оптический прибор, измеряющий температуру раскалённых тел по их цвету.
- Усовершенствовал методику исследования металлов и сплавов.

12/20/2021

1897

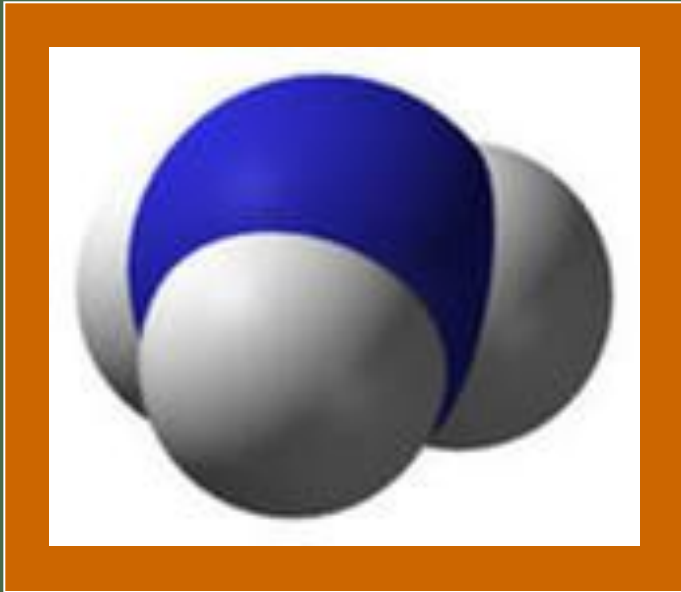


- Создал
металлографический
микроскоп , с
помощью которого
можно было изучать
строение
непрозрачных
объектов.

Современный прибор

12/20/2021

1894г



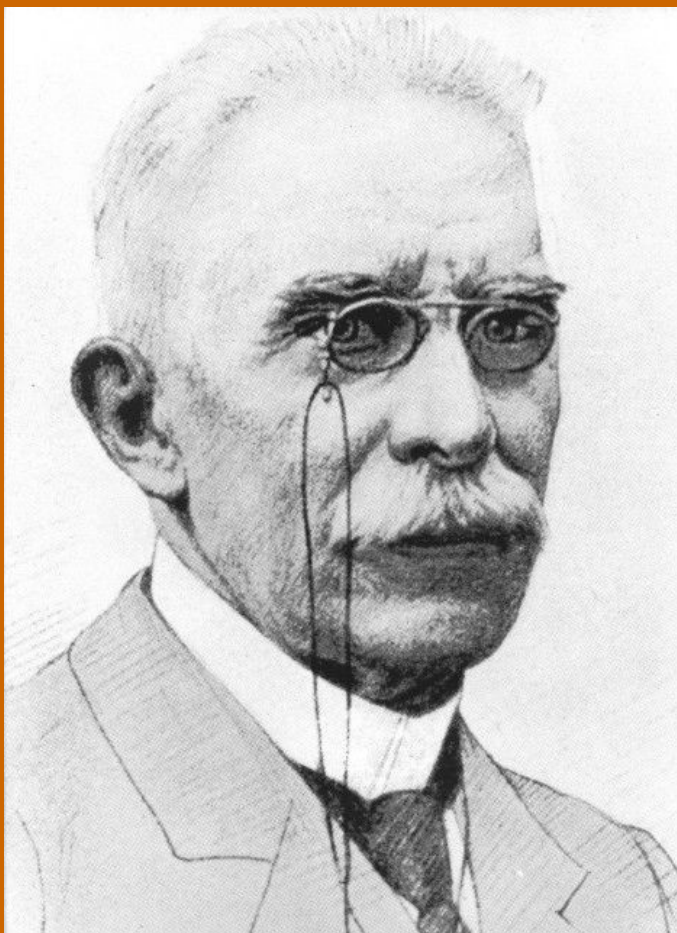
Вывел уравнение, устанавливающее зависимость между растворимостью, температурой процесса и теплотой плавления вещества.

- Независимо от Ф. Габера в 1901г. Ле Шателье нашёл условия синтеза аммиака.



Награды:

- в 1886г кавалер ордена Почётного легиона
- 1916г. медаль Дэви Лондонского королевского общества



- Дожил до 86 лет.
- В его многочисленной семье насчитывалось более ста человек, в том числе трое сыновей, четыре дочери, тридцать четыре внука...