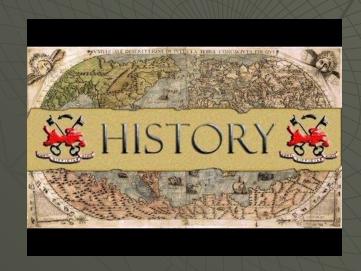
Интегрированный урок «История+Химия»

История: «ОБРАЗОВАНИЕ И НАУКА в начале XIX века»

Химия: Урок обобщения, систематизации и коррекции знаний по изученной теме «Изменения, происходящие с веществами».

Цели урока:

- -Познакомиться с образовательной системой Российской империи в первой половине XIX в.
- Создать представление о российской науке первой половине XIX в.
- Обратить внимание на ту атмосферу, в которой создавались выдающиеся открытия того времени.
- Обобщить и систематизировать полученные знания по химии
- -- Развить и укрепить метапредметные УУД учащихся на примере химии и истории.





План урока:

- 1. Система образования в первой половине XIX века.
- Грамотность в России
- 3. Развитие наук в России.

А где же химия?



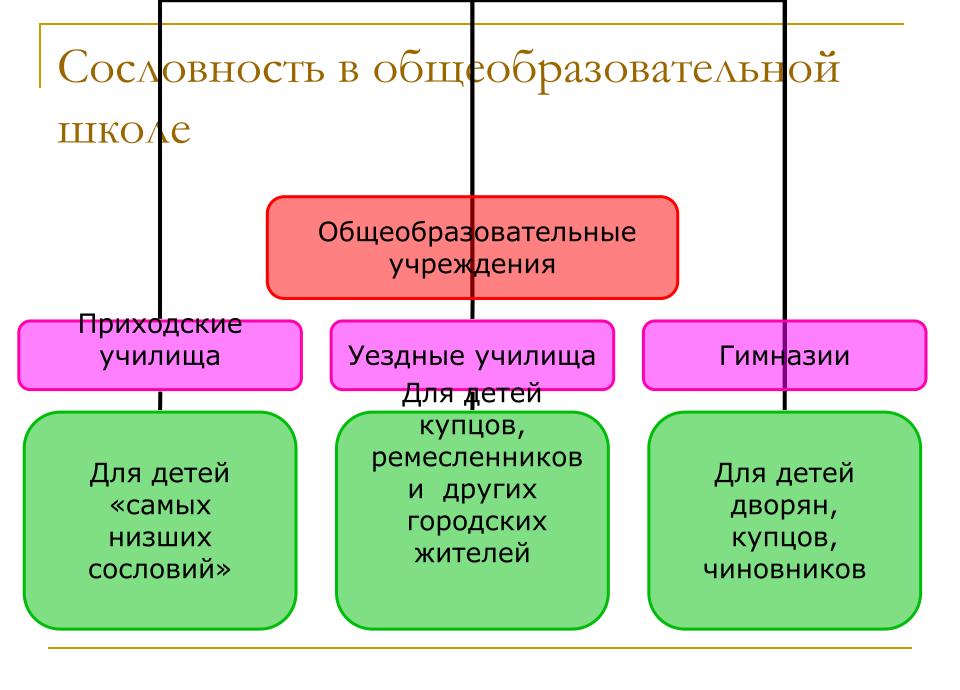
Система образования в первой половине XIX века.

Система образования в первой половине XIX века



Общеобразовательная школа Гимназии (7 лет) Уездные училища (3 года) Приходские училища (1года)

Высшая школа Университеты Академии





К явлениям, суть представляющим химические, отнести следует:

- 1) воды колодезной замерзание
- 2) воды в котле кипение
- 3) мела в ступке измельчение
- 4) дерева в печи горение

К явлению физическому отнести следует из списка оного только то, в результате коего:

- 1) образуется газ
- 2) испаряется вода
- 3) выпадает осадок
- 4) образуется новое вещество

- В начале XIX века В России открываются Дерптский, Казанский, Харьковский, Виленский и Петербургский университеты.
- В 1834 г Киевский университет
- 1804 г Университетский устав право самостоятельно избирать свое руководство

Выберите уравнения реакций соединения:

- 1) $2HgO = 2Hg + O_2$
- 2) $CaCO_3 = CaO + CO_2$
- 3) CuSO₄ + Fe = Cu + FeSO₄
- 4) CuO + H2 = Cu + H2O
- 5) $2H_2 + O_2 = 2H_2O$
- 6) $H_2SO_4 + 2KOH = K_2SO_4 + 2H_2O$
- 7) $BaO + SO_2 = BaSO_3$

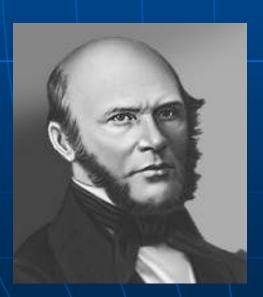
<u>Развитие наук в России</u>

- Биология
- Иван Алексеевич Двигубский (1806 г)
- (... земная поверхность и населяющие ее существа с течением времени под действием естесственных причин претерпивают изменения»
- Карл Максимович Бэр (1834 г) кн «Всеобщий закон развития природы»
- 1812 г основан Крымский ботанический сад

Медицина

Геология

 Николай Иванович Пирогов – основоположник военно – полевой хирургии



- 30 г XIX висследования Забайкалья, Сибири, Дальнего Востока, Камчатки
 - 1840 г Николаем
 Ивановичем
 Кокшаровым была
 составлена первая
 геологическая
 карта

Астрономия

1839 г – открытиеПулковской обсерватории

Математика

- 1826 г создание неевклидовой геометрии профессором Казанского университета
- □ Н.И.Лобаческим



Физика

- 1802 г В. В. Петров разработал гальваническую батарею
- 1833 г « закон Ленца» теории электрических явлений
- 1832 г (П. Л. Шиллинг)
 создание первого
 электрического телеграфа



Химия

- К. С. Кирхгоф разработал способ получения глюкозы
- 1840 г (Г. И. Гессе) открытие закона термохимии
- 1826-1827 гг (П. Г. Соболевский, В. В. Любарский) – начало порошковой металлургии.
- А. А. Воскресенский,
- Ю. Ф. Фринцше, Н. Н. Зинин– органическая химия

Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций

I вариант

$$CH_4 = C + H_2$$

$$Na_2O + H_2O = NaOH$$

$$K + Cl_2 = KCl$$

$$Li_2O + P_2O_5 = Li_3PO_4$$

II вариант

$$\square$$
 Al + \square I₂ = \square Al I₃

$$\square$$
 C + O₂ = \square CO

$$CH_4 + \square O_2 = CO_2 + \square H_2O$$

$$Zn + \square HCl = ZnCl_2 + H_2$$



I вариант

$$2 \text{ HgO} = 2 \text{ Hg} + \text{O}_2$$

$$CH_4 = C + 2H_2$$

$$Na_2O + H_2O = 2NaOH$$

$$2 K + Cl_2 = 2 KCl$$

$$3 \text{ Li}_2\text{O} + \text{P}_2\text{O}_5 = 2 \text{Li}_3\text{PO}_4$$

II вариант

$$2 AgBr = 2 Ag + Br2$$

$$2 A1 + 3 I_2 = 2 A1I_3$$

$$^{2}C + O_{2} = ^{2}CO$$

$$CH_4 + 2O_2 = CO_2 + 2H_2O$$

$$Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$$

ПОДВОДЯ ИТОГИ УРОКА:

- Отличительными чертами развития образования и науки в первой половине XIX в стали:
- Увеличение числа высших и средних учебных заведений
- Рост численности научных работников
- Усиление практической направленности научных исследований
- Укрепление связей науки с промышленным производством





