Реакции соединения

Работу выполнила учитель химии
МБОУ «Ситниковская сш» сп «Сидоровская ош»
Заблоцкая Татьяна Александровна

Карточка № 1. Явления.

- 1. При нагревании вода превращается в пар (физическое)
- 2. При сильном измельчении кусочек мела превращается в белый порошок (физическое)
- 3. Плавление металла (физическое)
- 4. Многие металлы в чистом виде хорошо отражают свет и блестят (физическое)
- 5. Горение природного газа (химическое)
- 6. После прокаливания медной проволоки на ней появился черный налет (химическое)
- 7. Перегонка нефти (физическое)
- 8. Ржавление железа (химическое)

Карточка № 2. Уравнения реакций.

- 1. $2H_2O = 2H_2 + O_2$
- 2. $2HgO = 2Hg + O_2$
- 3. $CaCO_3 = CaO + CO_2$

Проблемная ситуация.

- При сжигании топлива на тепловых электростанциях или при извержении вулканов в атмосферу выделяется много оксида серы (4). Вблизи этих мест погибает всякая растительность и земля превращается в мертвую. **Какая реакция изменяет окр ду?**

Схема реакций соединения.

- $A + B = AB$

Творческая задача.

- $4\ Al + 3O_2 = 2Al_2O_3$
- $2Mg + O_2 = 2MgO$

Игра «Найди меня».

- 1) $4P + 5O_2 = 2P_2O_5$
- 2) $2SO_2 + O_2 = 2SO_3$
- 3) $2CH_4 = C_2H_2 + 3H_2$
- 4) $2KMnO_4 = K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$

Домашнее задание

- § 30, № 1,2 стр. 159, рабочая тетрадь – задания по теме на стр. 108

Спасибо за урок!

Список источников изображений

1. http://chemistry.phillipmartin.info/
2. http://lazafrabilingue12.wikispaces.com/Physics
3. http://www.sunhome.ru/cards/17257
4. http://portal.rin.ru/news/81193/
5. http://no-chemistry.ru/1811