

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.



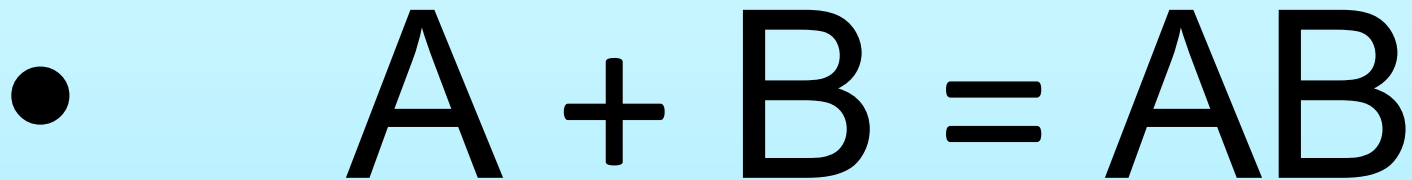
- 1. $2\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
- 2. $2\text{HgO} = 2\text{Hg} + \text{O}_2$
- 3. $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$

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 окружающую среду?**



Схема реакций соединения.



Творческая задача.



- $4 \text{ Al} + 3 \text{ O}_2 = 2 \text{ Al}_2\text{O}_3$
- $2 \text{ Mg} + \text{ O}_2 = 2 \text{ MgO}$

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>