

Домашнее задание по химии для 8 классов

- 1) П.17 (Химические свойства водорода). Выписать основные уравнения реакций взаимодействия водорода с простыми веществами и со сложными веществами.
- 2) Составить таблицу «Сравнительная характеристика газов кислорода и водорода». Обязательно сравнить такие характеристики как
 - нахождение в природе;
 - физические свойства;
 - способы получения;
 - химические свойства;
 - применение.
- 3) П.18(Оксид водорода- вода). Выписать:
 - физические свойства воды ;
 - найти самостоятельно в интернете аномальные свойства и интересные факты о воде;
 - растворимость веществ в воде, виды растворов;
 - получение чистой воды.

ПОСЛЕ КАРАНТИНА ТЕТРАДИ БУДУТ ПРОВЕРЕНЫ НА ПРЕДМЕТ ВЫПОЛНЕНИЯ ДАННЫХ ЗАДАНИЙ!

Домашнее задание по химии для 9 классов

- 1) п. 32 «Фосфор и его соединения». Выписать:
 - химические свойства фосфора, показать его окислительно-восстановительные свойства;
 - кислородные соединения фосфора: оксид фосфора (V). Выписать его физические и химические свойства;
 - ортофосфорная кислота. Выписать физические свойства, способы получения и химические свойства;
 - качественная реакция на фосфат-ион;
 - круговорот фосфора в природе. По тексту сделать схему круговорота фосфора в природе
 - применение фосфора и его соединений
- 2) №4. После п. 32. Осуществить превращения
- 3) П. 31. «Круговорот азота в природе» Составить схему круговорота азота в природе и подготовиться к устному опросу по данным темам.

ПОСЛЕ КАРАНТИНА ТЕТРАДИ БУДУТ ПРОВЕРЕНЫ НА ПРЕДМЕТ ВЫПОЛНЕНИЯ ДАННЫХ ЗАДАНИЙ!

Домашнее задание по химии для 10 классов

1) ДЛЯ 10 «А» п. 20 «Амины». Выписать:

- состав и строение молекулы;
- типы изомерии;
- физические и химические свойства
- получение и применение.

ДЛЯ 10 «Б», «В», «Г» И ДЛЯ 10 «А» в том числе.

2) П. 21,22 «Альдегиды». Выписать:

- состав и номенклатуру альдегидов;
- получение, физические и химические свойства альдегидов
- после п.22 №1 письменно

**ПОСЛЕ КАРАНТИНА ТЕТРАДИ БУДУТ ПРОВЕРЕНЫ НА
ПРЕДМЕТ ВЫПОЛНЕНИЯ ДАННЫХ ЗАДАНИЙ!**

Домашнее задание по химии для 11 классов

1) П.20 «Электролиз». Рассмотреть:

- электролиз расплав электролита с инертными электродами;
- электролиз водного раствора электролита с инертными электродами. **ВЫПИСАТЬ ОСНОВНЫЕ УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ!**
- Применение электролиза;
- №1,2 письменно

2) П. 21 «Коррозия металлов». Рассмотреть:

- Виды коррозии;
- Способы защиты металлов от коррозии. **ВЫПИСАТЬ ОСНОВНЫЕ УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ!**

**ПОСЛЕ КАРАНТИНА ТЕТРАДИ БУДУТ ПРОВЕРЕНЫ НА
ПРЕДМЕТ ВЫПОЛНЕНИЯ ДАННЫХ ЗАДАНИЙ!**