Рассмотрено на заседании МО
учителей ЗОЖ
МБОУ «СОШ № 31»
Протокол МО 23.03.2020 г.
Руководитель МО –Г.И. Бездробная
Зам.дир. по УВР Е.Н.Чепурко

Предмет: Химия

Класс: 11 З, К, Л

Учитель: Одарченко Т.А.

№ урока	Дата	Тема урока	Эл.ресурс	Домашне задание
14	12.04	Общая характеристика оксидов неметаллов и кислородсодержащих кислот. Окислительные свойства серной и азотной кислот. Водородные соединения неметаллов. **Лабораторный опыт № 5** Знакомство с образцами неметаллов и их природными соединениями. **Лабораторный опыт № 6** Распознавание хлоридов, сульфатов, карбонатов.	https://resh.edu.ru/ https://a**iles.school-collection.edu.ru**›dlr store…48cb…6b6b… **Яндекс.Видео**›Лабо раторный опыт № 5 Знакомство... [redacted]	§38 упр.1- §39упр.3(а §40,упр.1-

- Примечание: для выполнения контрольных заданий в системе Российская электронная школа: https://resh.edu.ru/ необходимо будет зарегистрироваться в роли ученика.

Обратная связь: электронный журнал: учитель Одарченко Т.А. https://school31simf.eljur.ru/ ,

Электронные ресурсы:

- Российская электронная школа: https://resh.edu.ru/
- Московская электронная школа: https://www.mos.ru/
- Фоксворд: https://foxford.ru/
- Учи.ру : https://uchi.ru/
- Открытое образование: https://openedu.ru/

35. Соединения неметаллов. Оксид

Учебные фильмы

Контрольный тест. «Неметаллы и их соединения» .Подготовка к зачету

1.Установите соответствие между простыми веществами и формулами реагентов, с которыми они могут взаимодействовать:

ПРОСТОЕ ВЕЩЕСТВО	ФОРМУЛЫ РЕАГЕНТОВ
А) C	1) Fe, H_2SO_4, Cl_2
Б)S	
	2) Na, Cl_2, CuO
В)O_2	
	3) HCl, H_3PO_4, Cu
Г)H_2	4) H_2O, HCl, Br_2
	5) Fe, P, CH_4

2. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с которыми реагирует фосфор. Напишите УХР.

1) Fe, Al;
2) H_2, HCl;
3) Cl_2, NaCl;
4) HCl, NaOH;
5) Mg, O_2.

3.Установите соответствие между простым веществом и реагентами, с каждым из которых оно может взаимодействовать:

ПРОСТОЕ ВЕЩЕСТВО	РЕАГЕНТЫ
N_2	1) Cu, N_2, H_2SO_4
Si	2) O_2, Mg, KOH
O_2	
	3) H_2, H_2O, HCl
C	4) H_2, Cu, NH_3
	5) Ca, HNO_3, CuO

4.Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с серой и азотом.

1) H_2O
2) Mg
3) H_2SO_4 (конц.)
4) Li
5) KOHраствор

5. Установите соответствие между названием простого вещества и реагентами, с каждым из которых оно может взаимодействовать:

ПРОСТОЕ ВЕЩЕСТВО	РЕАГЕНТ
А) углерод	1) CuO, H_2, Al
Б) натрий	2) HNO_3 (конц), $MgSO_4$, HCl
В) сера	3) O_2, HNO_3(разб.), H_2SO_4 (разб.)
Г) железо	4) H_2SO_4 (конц.), KOH, H_2
	5) HNO_3 (конц.), $Hg(NO_3)_2$, K_2SO_4

6.Из предложенного перечня выберите вещества, с каждым из которых может взаимодействовать азот .Напишите УХР.
1) HCl, H_2O;
2) N_2, NH_3;
3) CuO, H_2SO_4 (конц.)
4) Ca, $Ca(OH)_2$;
5) Al, Ca.
7. Из предложенного перечня веществ выберите вещества, с которыми реагирует хлор
1) йодид калия
2) оксид углерода (IV)
3) карбонат натрия
4) алюминий
5) соляная кислота
8. Установите соответствие между названием простого вещества и реагентами, с каждым из которых оно может взаимодействовать:

ПРОСТОЕ ВЕЩЕСТВО	РЕАГЕНТ
А) Br_2	1) $CuSO_4$, HCl, Cl_2
Б) H_2	2) NaOH, HI, Al
В) Fe	3) Mg, P, CuS
Г) N_2	4) SO_2, CO_2, CaO
	5) N_2, Cl_2, CuO

9. Из предложенного перечня реактивов выберите те, которые способны растворить серу.
1) H_2SO_4 (разб.)
2) H_2SO_4 (конц.)
3) HCl
4) KOH
5) H_2O
10. Из предложенного перечня веществ выберите вещества, с каждым из которых может реагировать углерод.
1) йодид калия (р-р) 2) уксусная кислота
4) углекислый газ 3) концентрированная соляная кислота
5) оксид олова (IV) 6) кислород
11.Кремний сожгли в атмосфере хлора. Полученный хлорид обработали водой. Выделившийся при этом осадок прокалили. Затем сплавили с фосфатом кальция и углём. Составьте уравнения четырёх описанных реакций.
12. Фосфор нагрели с кальцием в инертной атмосфере. Полученный порошок растворили в соляной кислоте, а выделившийся при этом газ сожгли с образованием белого твёрдого вещества, которое растворили в избытке гидроксида натрия. Составьте уравнения четырёх описанных реакций.
13. Задана следующая схема превращений веществ:

$$N_2 \xrightarrow{X} Mg_3N_2 \xrightarrow{y} NH_3$$

Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y.
1) $Mg(OH)_2$
2) Mg
3) MgO
4) HCl
5) H_2O (25)
14. Задана следующая схема превращений веществ:
X y
$S \rightarrow H_2SO_4 \rightarrow SO_2$
Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y.Напишите УХР
1) O_2
2) Na_2SO_3
3) HNO_3
4) $Cu(OH)_2$
5) H_2O