

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
НА ПЕРИОД КАРАНТИНА ПО КОРОНАВИРУСУ (с
06.04.2020 по 29.05.2020)

по предмету ХИМИЯ класс 11А

Дата	Тема	ЭОР (ссылка)	
18.05	Итоговая контрольная работа.	Контрольная работа см. ниже	фо
25.05	Химия в повседневной жизни	п. 26,27	фо

Учитель _____/Т.Ю. Каргапольцева/

Контрольная работа №3 11КЛАСС

Вещества и их свойства

ЧАСТЬ А. Тестовые задания с выбором ответа

1 (3 балла). Металлические свойства в ряду химических элементов

$Mg \rightarrow Ca \rightarrow Sr \rightarrow Ba$:

А. Ослабевают.

Б. Усиливаются.

В. Изменяются периодически.

Г. Не изменяются.

2 (3 балла). Химический элемент с наиболее ярко выраженными неметаллическими свойствами:

А. Фосфор. В. Сурьма.

Б. Ванадий. Г. Висмут.

3 (3 балла). Кислотные свойства наиболее ярко выражены у вещества, формула которого:

А. HNO_3 . Б. $HN O_2$. В. HPO_3 . Г. $HA sO_3$.

4 (3 балла). Гидроксид железа (III) можно получить при взаимодействии:

А. Хлорида железа (III) с гидроксидом натрия. Б. Нитрита железа (II) с гидроксидом калия.

В. Оксида железа (III) с серной кислотой. Г. Сульфата железа (III) с хлоридом бария.

5 (3 балла). Название вещества, химическая формула которого $Ca(HCO_3)_2$:

А. Карбонат кальция.

Б. Гидрокарбонат кальция.

В. Гашеная известь.

Г. Известковая вода.

6 (3 балла). Ионное уравнение реакции

$\text{Fe}^0 + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2$ соответствует взаимодействию веществ:

А. Железа, воды и кислорода.

Б. Оксида железа (II) и серной кислоты.

В. Железа и соляной кислоты.

Г. Железа и воды.

7 (3 балла). Оксид углерода (IV) взаимодействует с веществом, формула которого:

А. Na_2SO_4 . В. P_2O_5 .

Б. $\text{HCl}_{(\text{p-p})}$. Г. NaOH .

8 (3 балла). Элементом Э в генетическом ряду

$\text{Э} \rightarrow \text{ЭO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{ЭO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{ЭO}_3$

является:

А. Сера. В. Азот.

Б. Фосфор. Г. Алюминий.

О +2

9 (3 балла). Переход $\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}$ можно осуществить при взаимодействии веществ, формулы которых:

А. CuO и H_2 . В. Cu и Cl_2 .

Б. CuSO_4 и Fe . Г. Cu и HCl .

10 (3 балла). Формула вещества X в генетическом ряду

$+ \text{H}_2\text{O}, \text{Hg}^{2+} + \text{Ag}_2\text{O}$

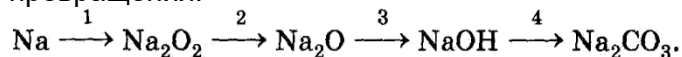
$\text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{CHO} \rightarrow \text{X}$:

А. CH_3COOH . В. $\text{CH}_3\text{—O—CH}_3$.

Б. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. Г. CO_2 .

ЧАСТЬ Б. Задания со свободным ответом

11 (12 баллов). Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:



Выберите и рассмотрите одно из уравнений с точки зрения ОВР, другое — в свете ТЭД.

12 (4 балла). Какой из газов займет больший объем (н. у.): 1 г азота или 2 г аргона? Ответ подтвердите расчетами.

13 (4 балла). Составьте уравнения реакций получения хлорида железа (III) не менее чем тремя способами.