

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
НА ПЕРИОД КАРАНТИНА ПО КОРОНАВИРУСУ (с
06.04.2020 по 25.04.2020)**

по предмету ХИМИЯ класс 8Б

Дата	Тема	ЭОР (ссылка)	Текущий контроль		Консультации	
			Форма	Сроки	Форма	Сроки
21.05	Обобщение и систематизация знаний по теме «Окислительно-восстановительные реакции»	П. 44 с. 267 задание 1, 5	фотоотчет	До 22.05	WhatsApp чат	21.05
22.05	Итоговая контрольная работа	Контрольная работа см. ниже	фотоотчет	22.05	Сетевой город	22.05
28.05	Решение экспериментальных задач (1-й из 1 ч.)	С. 274, 279, п.р. № 9	фотоотчет	До 29.05	WhatsApp чат	28.05
29.05	Подведение итогов года	Сдача задолженностей	фотоотчет	29.05	Сетевой город	29.05

Учитель _____/Т.Ю. Каргапольцева/

Годовой контрольный тест по химии. 8 класс.

Часть – I

A1. Определите, где перечислены только названия веществ.

1) проволока, алюминий

2) углекислый газ, кислород

3) стакан, стекло

4) серебро, кольцо

A2. Какое из перечисленных явлений **не является** химическим?

1) ржавление железа

2) плавление металла

3) горение угля

4) скисание молока

A3. Кислород – простое вещество, так как

1) его молекула образована атомами разных химических элементов

2) состоит из смеси разных веществ

3) его молекула образована атомами одного химического элемента

4) является газообразным

A4. В каком случае речь идёт о кислороде как о **химическом элементе**?

1) кислород - бесцветный газ

2) кислород необходим для дыхания и горения

3) кислород входит в состав воды

4) кислород входит в состав воздуха

A5. Сколько элементов содержится в веществе, состав которого выражается формулой

NH_4NO_3 ?

1) 3 2) 4 3) 7 4) 9

A6. Номер периода для элемента хлор – это

1) II

2) III

3) VI

4) VII

A7. На заряд ядра и число электронов в атоме указывает

1) порядковый номер элемента 2) номер периода

3) номер группы

4) относительная атомная масса элемента

A8. Атом хлора содержит на внешнем энергетическом уровне

1) 3 электрона 2) 7 электронов 3) 17 электронов 4) 35 электронов

A9. Распределение электронов по энергетическим уровням в атоме алюминия

- 1) 2e, 8e, 3e 2) 2e, 5e, 8e 3) 2e, 8e, 4e 4) 2e, 3e

A10. Какую связь образуют между собой атомы в молекуле кислорода (O₂)?

- 1) ковалентную полярную 2) ионную
3) ковалентную неполярную 4) металлическую

A11. Какой тип кристаллической решётки характерен для меди?

- 1) металлическая 2) ионная 3) атомная 4) молекулярная

A12. Единица измерения молярной массы

- 1) грамм 2) грамм/моль 3) моль 4) литр/моль

A13. Формулы оксида и кислоты

- 1) MgO и KNO₃ 2) CaO и HNO₃ 3) NaOH и HCl 4) Al₂O₃ и KOH

A14. Какая соль в растворе распадается на ионы

- 1) Ca₃(PO₄)₂ 2) Na₂SO₄ 3) CaCO₃ 4) BaSO₄

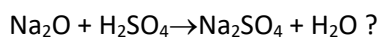
A15. Формула сульфата калия

- 1) K₂SO₄ 2) K₂SO₃ 3) K₂S 4) CaSO₄

A16. Фенолфталеин становится малиновым в растворе

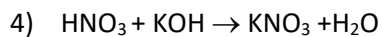
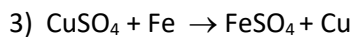
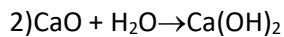
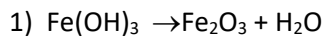
- 1) NaCl 2) NaOH 3) HCl 4) NaNO₃

A17. К какому типу относится данная химическая реакция



- 1) разложения 2) замещения 3) соединения 4) обмена

A18. Реакцией соединения является



A19. Сумма коэффициентов в уравнении реакции $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$ равна

- 1) 3 2) 4 3) 5 4) 7

A20. Верны ли следующие суждения о правилах работы в лаборатории?

А) При нагревании вещества пробирку нужно держать вертикально.

Б) Чтобы погасить спиртовку, нужно накрыть её фитиль колпачком

1) верно только **А**

2) верно только **Б**

3) оба суждения верны

4) оба суждения неверны

Часть- II

Б1. Установите соответствие между формулой вещества и его названием.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

А) O_2

1) углекислый газ

Б) CO_2

2) поваренная соль

В) H_2O

3) соляная кислота

Г) NaCl

4) кислород

5) гидроксид натрия

6) вода

Б2. Соотнесите формулу вещества и его молярную массу.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

МОЛЯРНАЯ МАССА (Г/МОЛЬ)

А) N_2

1) 11

Б) Li_2O

2) 14

В) Si

3) 22

Г) Na

4) 23

5) 28

6) 30

Б3. Чему равна масса 2 моль железа? *(Ответ дайте в виде числа)*