

ТЕСТ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС.

Инструкция.

Тест состоит из 15 заданий: 10 закрытых заданий содержат по 4 варианта ответов, причем каждый вопрос имеет только **1 верный ответ**; 2 задания на соотнесение (11-12); 3 открытых задания (13-15), решение которых необходимо записать полностью, 13 – содержит вычисления относительной молекулярной массы веществ; 14 – расстановку коэффициентов в схемах химических реакций и определение типа химических реакций; 15 – расчетная задача на нахождение массы вещества по известному количеству вещества.

Время выполнения – 45 минут.

I ВАРИАНТ

ЧАСТЬ А. ЗАКРЫТЫЕ ЗАДАНИЯ.

Прочитайте задание, подумайте, выберите в предложенных ответах один правильный и нужную букву запишите в таблицу к соответствующему номеру задания.

№ задания	Текст задания	Варианты ответа
1	Простое вещество – это:	А. Сахароза Б. Азот В. Графит Г. Сода
2	Знак элемента, образующего простое вещество – неметалл:	А. Mg Б. Zn В. Br Г. Ca
3	Чистым веществом, в отличие от индивидуального вещества, является:	А. Сера Б. Молоко В. Кремнезем Г. Базальт
4	Химическое явление – это:	А. Испарение воды Б. Сгибание стеклянной трубочки В. Засахаривание варенья Г. Помутнение известковой воды
5	Запись 3 Н означает:	А. 3 молекулы водорода Б. Молекула водорода В. 3 атома водорода Г. Атом водорода
6	Элемент III периода II группа главной подгруппы:	А. Ca Б. Al В. F Г. S
7	Атом химического элемента, ядро которого содержит 16 электронов:	А. Кальций Б. Сера В. Углерод Г. Бром
8	Атом химического элемента, имеющего на внешнем электронном уровне IV электрона:	А. Магний Б. Кремний В. Калий Г. Хлор
9	Соединение, в котором фосфор имеет степень окисления – 3:	А. PH_3 Б. P_2O_5 В. P_4 Г. P_2O_3
10	Ряд формул, в котором все вещества - основания	А. SO_3 CaBr_2 LiOH Б. HNO_3 Fe(OH)_2 SiO_2 В. NH_3 CuO KCl Г. NaOH Cu(OH)_2 Fe(OH)_3

ЧАСТЬ В. ЗАДАНИЯ НА СООТНЕСЕНИЕ

11. Соотнесите:

Тип химической связи	Формула вещества
1. Ионная связь	А. Al
2. Ковалентная неполярная	Б. H ₂ S
3. Металлическая	В. MgCl ₂
4. Ковалентная полярная	Г. H ₂

12. Соотнесите:

Формула вещества	Название вещества
1. Fe ₂ O ₃	А. Гидроксид натрия
2. H ₂ CO ₃	Б. Бромид калия
3. KBr	В. Угольная кислота
4. NaOH	Г. Оксид железа III

ЧАСТЬ С.

13.

ВОПРОС
Рассчитайте относительные молекулярные массы веществ и поставьте вместо звездочек знак > или < Mr(CaH ₂) * Mr(Fe ₂ O ₃)

14.

ВОПРОС
Расставьте в схемах химических реакций коэффициенты и определите тип химических реакций
1. NaJ + Cl ₂ = NaCl + J ₂
2. Fe + Cl ₂ = FeCl ₃
3. Al(OH) ₃ = Al ₂ O ₃ + H ₂ O
4. KOH + H ₂ SO ₄ = K ₂ SO ₄ + H ₂ O

15.

ВОПРОС
Решите задачу: Вычислите количество Mg ₃ N ₂ массой 120 г.

ТЕСТ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС.

Инструкция.

Тест состоит из 15 заданий: 10 закрытых заданий содержат по 4 варианта ответов, причем каждый вопрос имеет только 1 верный ответ; 2 задания на соотнесение (11-12); 3 открытых задания (13-15), решение которых необходимо записать полностью, 13 – содержит вычисления относительной молекулярной массы веществ; 14 – расстановку коэффициентов в схемах химических реакций и определение типа химических реакций; 15 – расчетная задача на нахождение массы вещества по известному количеству вещества.

Время выполнения – 45 минут.

II ВАРИАНТ

ЧАСТЬ А. ЗАКРЫТЫЕ ЗАДАНИЯ.

Прочитайте задание, подумайте, выберите в предложенных ответах один правильный и нужную букву запишите в таблицу к соответствующему номеру задания.

№ задания	Текст задания	Варианты ответа
1	Сложное вещество – это:	А. Фосфор Б. Уголь В. Поваренная соль Г. Кислород
2	Смесью веществ, в отличие от индивидуального вещества, является:	А. Почва Б. Щелочь В. Сернистый газ Г. Дистиллированная вода
3	Знак элемента, образующего сложное вещество – металл:	А. N Б. Si В. O Г. Na
4	Физическое явление – это:	А. Обугливание древесины Б. Измельчение сахара В. Почернение серебряной ложки Г. Горение бензина
5	Запись $2O_2$ означает:	А. 2 атома кислорода Б. 4 молекулы кислорода В. 2 молекулы кислорода Г. 4 атома кислорода
6	Элемент II периода IV группы главной подгруппы:	А. К Б. С В. Вг Г. Н
7	Атом химического элемента, ядро которого содержит 7 протонов:	А. Азот Б. Медь В. Кислород Г. Магний
8	Атом химического элемента, имеющего на внешнем электронном уровне 3 электрона:	А. Углерод Б. Кальций В. Бром Г. Алюминий
9	Соединение, в котором азот имеет степень окисления +5:	А. N_2 Б. N_2O_5 В. NH_3 Г. NO_2
10	Ряд формул, в котором все вещества – соли:	А. H_2S $CuCl_2$ Fe_2O_3 Б. $NaCl$ K_2CO_3 $Mg(NO_3)_2$ В. Al_2O_3 HJ $ZnSO_4$ Г. $Cu(OH)_2$ P_2O_5 $NaOH$

ЧАСТЬ В. ЗАДАНИЯ НА СООТНЕСЕНИЕ

11. Соотнесите:

Тип химической связи	Формула вещества
1. Металлическая связь	А. ВаО
2. Ковалентная полярная	Б. Са
3. Ионная	В. Cl ₂
4. Ковалентная неполярная	Г. РН ₃

12. Соотнесите:

Формула вещества	Название вещества
1. NaI	А. Оксид водорода
2. H ₂ O	Б. Азотная кислота
3. LiOH	В. Иодид натрия
4. HNO ₃	Г. Гидроксид лития

ЧАСТЬ С.

13.

ВОПРОС
Рассчитайте относительные молекулярные массы веществ и поставьте вместо звездочек знак > или < $M_r(P_2O_5) * M_r(NH_3)$

14.

ВОПРОС
Расставьте в схемах химических реакций коэффициенты и определите тип химической реакции
1. $Fe(OH)_3 = Fe_2O_3 + H_2O$
2. $CaCl_2 + AgNO_3 = AgCl \downarrow + Ca(NO_3)_2$
3. $Fe_2O_3 + Al = Fe + Al_2O_3$
4. $HgO = Hg + O_2$

15.

ВОПРОС
Решите задачу: Вычислите количество СuО массой 240 г.

БАНК ОТВЕТОВ

Фамилия, имя учащегося _____

Школа _____ класс _____

Дата (число, месяц, год) _____

I ВАРИАНТ

ЧАСТЬ А. ЗАКРЫТЫЕ ЗАДАНИЯ.

Прочитайте задание, подумайте, выберите в предложенных ответах один правильный и нужную букву запишите в таблицу к соответствующему номеру задания.

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Ответ										

ЧАСТЬ В. ЗАДАНИЯ НА СООТНЕСЕНИЕ

11. Ответы занесите в таблицу

1	2	3	4

12. Ответы занесите в таблицу

1	2	3	4

ЧАСТЬ С.

13.

РЕШЕНИЕ
1) $M_r(\text{CaH}_2) =$
2) $M_r(\text{Fe}_2\text{O}_3) =$
3) $M_r(\text{CaH}_2)$ $M_r(\text{Fe}_2\text{O}_3)$

14.

РЕШЕНИЕ
1)
2)
3)
4)

15.

РЕШЕНИЕ

БАНК ОТВЕТОВ

Фамилия, имя учащегося _____

Школа _____ класс _____

Дата (число, месяц, год) _____

II ВАРИАНТ

ЧАСТЬ А. ЗАКРЫТЫЕ ЗАДАНИЯ.

Прочитайте задание, подумайте, выберите в предложенных ответах один правильный и нужную букву запишите в таблицу к соответствующему номеру задания.

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Ответ										

ЧАСТЬ В. ЗАДАНИЯ НА СООТНЕСЕНИЕ

11. Ответы занесите в таблицу

1	2	3	4

12. Ответы занесите в таблицу

1	2	3	4

ЧАСТЬ С.

13.

РЕШЕНИЕ

- 1) $M_r(P_2O_5) =$
- 2) $M_r(NH_3) =$
- 3) $M_r P_2O_5$ $M_r (NH_3)$

14.

РЕШЕНИЕ

- 1)
- 2)
- 3)
- 4)

15.

РЕШЕНИЕ

