

Промежуточная контрольная работа за 1 полугодие 8 класс

Вариант № 0

1. Выберите химические явления:

- а) испарение воды из реки; б) распространение запаха спирта; в) гниение мяса;
г) образование инея; д) ржавление гвоздя

2. Определить валентности элементов по формуле вещества:

- а) Al_2O_3 ; б) K_2S ; в) SO_2 ; г) As_2O_5

3. Составить формулы по валентности для сложных веществ, состоящих из кислорода и следующих химических элементов:

- а) хрома (III) ; в) марганца (IV) ;
б) серебра (I) ; г) бария

4. Расставить коэффициенты в уравнениях. Подчеркнуть формулы сложных веществ. Определить типы химических реакций:

- а) $\text{Cu} + \text{O}_2 = \text{CuO}$
б) $\text{K} + \text{H}_2\text{O} = \text{KOH} + \text{H}_2$
в) $\text{Al} + \text{O}_2 = \text{Al}_2\text{O}_3$
г) $\text{C}_3\text{H}_8 = \text{C} + \text{H}_2$
д) $\text{HCl} + \text{MgO} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

5. Вычислите относительную молекулярную массу вещества и массовые доли элементов в веществе N_2O .

6. Распределить по классам (оксиды, кислоты, основания, соли) следующие соединения и дать всем названия.

$\text{Ca}(\text{OH})_2$, Si , H_2SO_4 , Na_2O , CO_2 , KNO_3 , Al

7. Составить формулы следующих солей:

карбоната натрия, фосфата магния, сульфида кальция

Решите задачи. Решение запишите.

8. Вычислите количество вещества оксида серы SO₂:

а) содержащего $24 \cdot 10^{23}$ молекул; б) массой 32г

9. Вычислите объём 1,5 моль CO₂.

10. Вычислите объём (н.у.), который занимают 14 г азота.

Период	Ряд	Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В									
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
I	1	(H)						H 1.00797 Водород	He 4.0026 Гелий	Обозначение элемента Атомный номер Li 3 Литий Относительная атомная масса	
II	2	Li 6.939 Литий	Be 9.0122 Бериллий	B 10.811 Бор	C 12.01115 Углерод	N 14.0067 Азот	O 15.9994 Кислород	F 18.9984 Фтор	Ne 20.179 Неон		
III	3	Na 22.9898 Натрий	Mg 24.305 Магний	Al 26.9815 Алюминий	Si 28.086 Кремний	P 30.9738 Фосфор	S 32.064 Сера	Cl 35.453 Хлор	Ar 39.948 Аргон		
IV	4	K 39.102 Калий	Ca 40.08 Кальций	Sc 44.956 Скандий	Ti 47.90 Титан	V 50.942 Ванадий	Cr 51.996 Хром	Mn 54.938 Марганец	Fe 55.847 Железо	Co 58.933 Кобальт	Ni 58.71 Никель
	5	Cu 63.546 Медь	Zn 65.37 Цинк	Ga 69.72 Галлий	Ge 72.59 Германий	As 74.9216 Мышьяк	Se 78.96 Селен	Br 79.904 Бром	Kr 83.80 Криптон		
V	6	Rb 85.47 Рубидий	Sr 87.62 Стронций	Y 88.905 Иттрий	Zr 91.22 Цирконий	Nb 92.906 Ниобий	Mo 95.94 Молибден	Tc [99] Технеций	Ru 101.07 Рутений	Rh 102.905 Родий	Pd 106.4 Палладий
	7	Ag 107.868 Серебро	Cd 112.40 Кадмий	In 114.82 Индий	Sn 118.69 Олово	Sb 121.75 Сурьма	Te 127.60 Теллур	I 126.9044 Йод	Xe 131.30 Ксенон		
VI	8	Cs 132.905 Цезий	Ba 137.34 Барий	La* 138.91 Лантан	Hf 178.49 Гафний	Ta 180.948 Тантал	W 183.85 Вольфрам	Re 186.2 Рений	Os 190.2 Осмий	Ir 192.2 Иридий	Pt 195.09 Платина
	9	Au 196.967 Золото	Hg 200.59 Ртуть	Tl 204.37 Таллий	Pb 207.19 Свинец	Bi 208.980 Висмут	Po [210]* Полоний	At [210] Астат	Rn [222] Радон		
VII	10	Fr [223] Франций	Ra [226] Радий	Ac** [227] Актиний	Rf [261] Резерфордий	Db [262] Дубний	Sg [263] Сиборгий	Bh [262] Борий	Hs [265] Хассий	Mt [266] Мейтнерий	110
Лантаноиды	58	Ce 140.12 Церий	Pr 140.907 Прозеодим	Nd 144.24 Неодим	Pm [147]* Прометий	Sm 150.35 Самарий	Eu 151.96 Европий	Gd 157.25 Гадолиний	Tb 158.924 Тербий	Dy 162.50 Диспрозий	Ho 164.930 Гольмий
	68	Er 167.26 Эрбий	Tm 168.934 Тулий	Yb 173.04 Иттербий	Lu 174.97 Лютеций						
Актинοиды	90	Th 232.038 Торий	Pa [231] Протактиний	U 238.03 Уран	Np [237] Нептуний	Pu [244] Плутоний	Am [243] Америций	Cm [247] Кюрий	Bk [247] Берклий	Cf [252]* Калифорний	Es [254] Эйнштейний
	100	Fm [257] Фермий	Md [257] Менделевий	No [259] Нобелий	Lr [260] Лоуренсий						