

Вариант	Вопрос	Ответ 1	Ответ 2	Ответ 3	Ответ 4	Ответ 5	Правильный ответ (номер/номера, число)	
1	Из предложенного перечня выберите простые вещества	кварц	метан	калий	мел	озон	3;5	
	Даны формулы веществ: Э2О3, ЭХО3, ЭН3. Определите, какой из указанных элементов является элементом Э.	азот	калий	углерод	алюминий			1
	Определите, какие из перечисленных оксидов не взаимодействуют с водой	оксид азота(IV)	оксид алюминия	оксид меди(II)	оксид углерода(IV)	оксид кремния	2;3;5	
	Для приготовления маринада для консервирования овощей взяли 1 л воды, 30 г соли и 40 г сахара. Рассчитайте массовую долю соли в получившемся маринаде. Ответ приведите в виде целого числа в %.							3
	Определите, в какой массе озона содержится столько же атомов кислорода, сколько содержится в 110 г оксида углерода(IV). Ответ приведите в виде целого числа.							80
2	Из предложенного перечня выберите сложные вещества	метан	угарный газ	сода	вода	хлор	1;2;3;4	
	Даны формулы веществ: ОЭ2, НЭ, ЭЭ6. Определите, какой из указанных элементов является элементом Э.	фтор	углерод	кремний	натрий			1
	Определите, какие из перечисленных оксидов не взаимодействуют с кислородом	оксид азота(II)	оксид алюминия	оксид меди(II)	оксид углерода(II)	оксид фосфора(III)	2;3	
	Для приготовления маринада для консервирования овощей взяли 1 л воды, 30 г соли и 40 г сахара. Рассчитайте массовую долю сахара в получившемся маринаде. Ответ приведите в виде целого числа в %.							4
	Определите, в какой массе аммиака содержится столько же атомов водорода, сколько содержится в 134,4 л (н.у.) сероводорода. Ответ приведите в виде целого числа.							68
3	Из предложенного перечня выберите простые вещества	углекислый газ	сернистый газ	медь	угарный газ	магний	3;5	
	Даны формулы веществ: NaЭ, Э8, ЭО3. Определите, какой из указанных элементов является элементом Э.	хлор	сера	алюминий	азот			2
	Определите, какие из перечисленных веществ реагируют с водой	калий	карбонат кальция	оксид кремния	оксид азота(IV)	пероксид водорода	1;4	
	Для приготовления сиропа для консервирования ягод взяли 0,5 л воды и 125 г сахара. Рассчитайте массовую долю сахара в получившемся сиропе. Ответ приведите в виде целого числа в %.							20
	Определите, в какой массе метана содержится столько же атомов водорода, сколько содержится в 67,2 л (н.у.) аммиака. Ответ приведите в виде целого числа.							36
4	Из предложенного перечня выберите сложные вещества	золото	озон	красный фосфор	кремнезём	поваренная соль	4;5	
	Даны формулы веществ: Э2О7, ЭО2, ЭС2. Определите, какой из указанных элементов является элементом Э.	хром	марганец	сера	фтор			2
	Определите, какие из указанных веществ не взаимодействуют с водородом	оксид цинка	натрий	оксид железа(III)	аммиак	соляная кислота	4;5	
	Для приготовления маринада для консервирования овощей взяли 1,5 л воды, 50 г соли и 60 г сахара. Рассчитайте массовую долю сахара в получившемся маринаде. Ответ приведите в виде целого числа в %.							4
	Определите, в какой массе азотной кислоты содержится столько же атомов кислорода, сколько содержится в 264 г углекислого газа. Ответ приведите в виде целого числа.							252
5	Из предложенного перечня выберите простые вещества	красный фосфор	поваренная соль	мрамор	алмаз	кислород	1;4;5	
	Даны формулы веществ: ЭО2, НЭО3, ЭС4. Определите, какой из указанных элементов является элементом Э.	бор	бром	углерод	кальций			3
	Определите, какие из перечисленных оксидов не взаимодействуют с кислородом	оксид углерода(II)	оксид магния	оксид цинка	оксид хрома(VI)	оксид серы(IV)	2;3;4	
	Для приготовления маринада для консервирования овощей взяли 1,5 л воды, 50 г соли и 60 г сахара. Рассчитайте массовую долю соли в получившемся маринаде. Ответ приведите в виде целого числа в %.							3
	Определите, в какой массе озона содержится столько же атомов кислорода, сколько содержится в 67,2 л (н.у.) угарного газа. Ответ приведите в виде целого числа.							48