

1. Вещество, формула которого FeO, имеет название			
а	оксид железа (II)	в	оксид железа (III)
б	гидроксид железа (II)	г	гидроксид железа (III)
2. Вещество, формула которого LiOH, относится к классу неорганических соединений			
а	кислородосодержащая кислота	в	амфотерный гидроксид
б	щелочь	г	соль
3. Продукт реакции оксида серы (VI) с водой			
а	кислая соль	в	кислота
б	основная соль	г	основание
4. Укажите, какие из веществ: 1) вода, 2) серная кислота, 3) гидроксид калия – реагируют с гидроксидом алюминия			
а	1,2	в	2,3
б	1,3	г	1,2,3
5. И гидроксид натрия, и соляная кислота способны реагировать с			
а	оксидом кальция	в	оксидом натрия
б	гидроксидом магния	г	гидроксидом алюминия
6. В результате взаимодействия гидроксида железа (III) с разбавленной азотной кислотой образуются			
а	$Fe_2O_3 + NO_2 + H_2$	в	$Fe(NO_3)_2 + H_2$
б	$FeO + NO_2 + H_2$	г	$Fe(NO_3)_3 + H_2O$
7. Укажите вещества X, Y, Z в той последовательности, в какой они образуются согласно схеме: $O_2 \quad H_2O \quad HCl$ $Ca \rightarrow X \rightarrow Y \rightarrow Z$			
а	$CaO_2 \rightarrow Ca(OH)_2 \rightarrow CaCl_2$	в	$CaO \rightarrow CaO_2 \rightarrow CaCl_2$
б	$CaO \rightarrow Ca(OH)_2 \rightarrow Ca(OCl)_2$	г	$CaO \rightarrow Ca(OH)_2 \rightarrow CaCl_2$
8. В цепочке превращений $Mg \rightarrow MgO \rightarrow MgSO_4 \rightarrow Mg(OH)_2$ реагентами являются			
а	кислород, диоксид серы, гидроксид натрия	в	кислород, серная кислота, карбонат натрия
б	кислород, серная кислота, гидроксид натрия	г	вода, серная кислота, хлорид натрия
9. Недостающими веществами в схеме реакции $? + ? = AgCl \downarrow + HNO_3$ являются			
а	нитрат серебра и хлороводород	в	нитрат серебра и хлор
б	нитрит серебра и хлороводород	г	нитрит серебра и хлороводород
10. Выберите реакции, приводящие к образованию водорода			
а	$Na_2S + HNO_3(\text{конц}) =$	в	$Cu + H_2SO_4(\text{конц}) =$
б	$FeS + HCl(\text{конц}) =$	г	$Zn + H_2SO_4(\text{разб}) =$
		д	$Na + H_2O$

11. С каким веществом должен прореагировать хлорид кальция в водном растворе, чтобы образовался сульфат кальция?			
а	H_2S	в	$BaSO_4$
б	Na_2SO_4	г	$Ca(HS)_2$
12. Окраска оранжевого метилоранжа при пропускании через него аммиака изменится на			
а	красную	в	зеленую
б	синюю	г	желтую
13. Какова масса твердого вещества, образовавшегося при разложении 0,1 моль нитрата железа (III)?			
а	2 г	в	8 г
б	4 г	г	16 г
14. К 40 г 12% раствора серной кислоты добавили 4 г оксида серы(VI). Какова массовая доля вещества (%) в новом растворе?			
а	11 %	в	33 %
б	22 %	г	44 %

Бланк для ответов

№ задания	1	2	3	4	5	6	7
ответ							
№ задания	8	9	10	11	12	13	14
ответ							