ХИМИЯ 8 класс Демоверсия

1. Атом какого химиче	ского элемента имеет приведённую ниже схему строения?
 фтора; кремния; серы; кислорода. 	+14))) 284
1) у магн	ства наименее выражены: ия; 3) у алюминия; ия; 4) у кремния.
3. Соединения с ионно	і связью образуются при взаимодействии атомов:
 типичного металла и т одного неметалла; с одинаковой электроо разных неметаллов. 	
4. Группа формул веще	ств с ковалентной полярной связью:
 H₂, O₂, S₈; CO₂, SiCl₄, HBr; 	3) NaC1, CaS, K ₂ 0; 4) HC1, NAC1, PH ₃ .
5. К электролитам отно	сится каждое из веществ, указанных в группе:
 Na₃PO₄, Ba(OH)₂, HNO CaSiO₃, Cμ(OH)₂, Na₂S NH₄NO₃, KC1, AgC1; H₂SO₄, Mg₃(PO₄)₂, AlC 	O_4 ;
1) Hg ²⁺ и N0 ₃ ;	ует при диссоциации ионы: 3) Ag^+ и $N0_2$; 4) H^+ и $N0_3$;
7. Необратимая химич формулы которых:	еская реакция происходит при сливании растворов вещест
1) ZnC1 ₂ и H ₂ SO ₄ ;	3) Na ₂ SO ₄ и KOH;
2) HC1 и K ₂ CO ₃ ;	4) HC1 и Ba(NO ₃) ₂ .
8. Сокращённое ионнос	уравнение
$Fe^{2+} + 2OH^{-}$	$= Fe(OH)_2$.
соответствует взаимоде	йствию веществ, формулы которых:
 FeC1₃ и Ba(OH)₂; Fe(NO₃)₂ и H₂O; 	
9. Среди веществ, фор серной кислотой вст	иулы которых NaCl, KOH, AgNO ₃ , в реакцию с разбавленно упает(-ют):
1) только КОН;	3) NaC1, AgNO ₃ , KOH;
2) KOH и AgNO ₃ ;	4) только AgNO $_3$.
10. С каждым из вещест взаимодействовать:	в, формулы которых HC1, ZnO, CuSO ₄ будет

- 1)кремниевая кислота;
- 2) азотная кислота;
- 2) гидроксид натрия;
- 4) нитрат серебра.
- 11. Серную кислоту можно использовать для обнаружения ионов:
 - 1)Na⁺;
- $2)Fe^{3+};$
- 3) Ba^{2+} ;
- 4) NH₄⁺.
- 12. В перечне уравнений химических реакций:
 - A) $2H_2O = 2H_2 + O_2$
 - Б) $Cl_2 + 2HI = 2HCl + I_2$
 - B) $MgCO_3 = MgO + CO_2$
 - Γ) 2KClO₃ = 2KCl + 3O₂
 - Д) $4P + O_2 = 2P_2O_5$

к реакциям разложения, идущим с изменением степеней окисления элементов, относятся реакции:

- 1) A, B
- 2) Б, Г
- 3) В, Д
- 4) A, Γ