

Общая химия

A1.	Элемент, для которого существует несколько простых веществ, – это 1) фосфор 2) цинк 3) магний 4) бром
A2.	Массовая доля водорода будет наибольшей в соединении 1) HNO_2 2) $\text{FeO}(\text{OH})$ 3) HClO_2 4) $\text{AlO}(\text{OH})$
A3.	Относительная молекулярная масса будет наибольшей для 1) CaMnO_4 2) CaMoO_4 3) CaCrO_4 4) CaSeO_4
A4.	Сумма коэффициентов в уравнении необратимой электролитической диссоциации $\text{Na}_3(\text{HCO}_3)\text{CO}_3$ равна 1) 6 2) 7 3) 9 4) 10
A5.	Масса (в граммах) порции нитрата бария, в которой содержится $8,428 \cdot 10^{22}$ атомов азота, равна 1) 6,1 2) 18,27 3) 36,54 4) 73,1
A6.	Метилловый эфир уксусной кислоты и метилацетат являются 1) одним и тем же веществом 2) гомологами 3) структурными изомерами 4) геометрическими изомерами
A7.	Степень окисления серы и кремния одинакова в соединениях 1) SiH_4 и H_2SO_4 2) SiF_4 и Na_2SO_3 3) Mg_2Si и K_2S 4) SiO_2 и SO_3
A8.	2-метилбутан вступает в реакцию 1) полимеризации 2) замещения 3) присоединения 4) поликонденсации
A9.	С раствором перманганата калия взаимодействуют 1) циклопентан, метан, этилен 2) бензол, ацетилен, бутан 3) пропен, бутин-1, бутадиен-1,3 4) этан, пропин, бензол
A10.	Только анионы гидролизуются в растворах солей набора 1) Na_2CO_3 , K_3PO_4 2) KNO_2 , KCl 3) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, CuCl_2 4) FeCl_3 , K_2SiO_3
A11.	И гидроксид алюминия, и гидроксид цинка взаимодействуют с каждым из веществ набора 1) $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$, KOH , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 2) $\text{Fe}(\text{OH})_2$, HNO_3 (конц.), Mg 3) KOH , HNO_3 , SO_3 4) CO_2 , NaOH , MgO

