

B3	<i>Дополните предложение. Жесткость воды - это _____.</i>		
B4	<p>Восстановительными свойствами обладают 1)Na⁰2)Fe³⁺ 3)Cu⁰4)F⁰5)Ba²⁺ <i>Выберите два правильных ответа.</i></p>		
B5	<p>Окислительно-восстановительными реакциями являются 1) 2Al(OH)₃ → Al₂O₃ + 3H₂O 2) Fe₂O₃ + 3C → 2Fe + 3CO 3) 2Na + H₂ → 2NaH 4) LiOH + HCl → LiCl + H₂O 5) Zn + FeSO₄ → Fe + ZnSO₄ <i>Выберите три правильных ответа.</i></p>		
B6	<p>Расставьте коэффициенты методом электронного баланса: BaCO₃ + Al → BaO + C + Al₂O₃</p>		
B7	<p>Установите соответствие. <i>ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ</i> <i>СОКРАЩЁННО-ИОННЫЕ</i> <i>УРАВНЕНИЯ</i></p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> A) CaCO₃ + HCl → B) NaOH + H₂SO₄ → B) BaCl₂ + K₂SO₄ → +H₂O 4) 2Na⁺ + SO₄²⁻ → Na₂SO₄ </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> 1) H⁺ + OH⁻ → H₂O 2) CO₃²⁻ + 2H⁺ → CO₂ + H₂O 3) CaCO₃ + 2H⁺ → Ca²⁺ + CO₂ 5) Ba²⁺ + SO₄²⁻ → BaSO₄ </td> </tr> </table>	A) CaCO ₃ + HCl → B) NaOH + H ₂ SO ₄ → B) BaCl ₂ + K ₂ SO ₄ → +H ₂ O 4) 2Na ⁺ + SO ₄ ²⁻ → Na ₂ SO ₄	1) H ⁺ + OH ⁻ → H ₂ O 2) CO ₃ ²⁻ + 2H ⁺ → CO ₂ + H ₂ O 3) CaCO ₃ + 2H ⁺ → Ca ²⁺ + CO ₂ 5) Ba ²⁺ + SO ₄ ²⁻ → BaSO ₄
A) CaCO ₃ + HCl → B) NaOH + H ₂ SO ₄ → B) BaCl ₂ + K ₂ SO ₄ → +H ₂ O 4) 2Na ⁺ + SO ₄ ²⁻ → Na ₂ SO ₄	1) H ⁺ + OH ⁻ → H ₂ O 2) CO ₃ ²⁻ + 2H ⁺ → CO ₂ + H ₂ O 3) CaCO ₃ + 2H ⁺ → Ca ²⁺ + CO ₂ 5) Ba ²⁺ + SO ₄ ²⁻ → BaSO ₄		
B8	<p>Объём водорода (<i>н.у.</i>), образовавшийся при взаимодействии 26г цинка с раствором соляной кислоты, составляет _____ л.</p>		

Итоговая контрольная работа за курс 9 класса
Вариант 3

№п/п	Часть А
A1	В ряду элементов $\text{Na} \rightarrow \text{Mg} \rightarrow \text{Al} \rightarrow \text{Si}$ увеличиваются: 1) радиусы атомов 3) неметаллические свойства 2) металлические свойства 4) число электронов на внешнем слое
A2	Оксиду хлора (VII) соответствует кислота 1) HCl 2) HClO_4 3) HClO_3 4) HClO
A3	Среди металлов Au , Hg , W , Na , Cu , Zn самым электропроводным является: 1) медь 2) натрий 3) золото 4) вольфрам
A4	Вещества с ионной кристаллической решеткой 1) оксид натрия и кислород 3) фторид калия и оксид лития 2) аммиак и хлорид калия 4) сероводород и алмаз
A5	Для взаимодействия 1 моль лития с кислородом потребуется ____ моль лития 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4
A6	Формула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки $2e, 8e, 6e$ 1) P_2O_3 2) SO_3 3) Cl_2O_7 4) Al_2O_3
A7	Ряд $\text{Zn}(\text{OH})_2, \text{H}_2\text{CO}_3, \text{NaOH}$ соответственно представляет гидроксиды: 1) основной, кислотный, амфотерный 2) основной, амфотерный, кислотный 3) амфотерный, кислотный, основной 4) кислотный, основной, амфотерный
A8	Реакция получения кислорода из KMnO_4 относится к реакциям: 1) соединения 2) обмена 3) замещения 4) разложения
A9	В реакцию с сульфатом никеля (II) вступит: 1) магний 2) медь 3) серебро 4) свинец
A 10	Сумма коэффициентов в уравнении $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ равна 1) 4 2) 5 3) 6 4) 8

Часть В

B1	Дайте характеристику химической реакции по различным классификациям: $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}_2 + \text{Q}$
B2	И с соляной кислотой и с гидроксидом натрия будут взаимодействовать 1) SnO_2 2) HNO_3 3) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ 4) $\text{Al}(\text{OH})_3$ 5) CaO 6) P_2O_3 <i>Выберите три правильных ответа.</i>

B3	<i>Дополните предложение. Аллотропия - это _____.</i>
B4	<p>Восстановительными свойствами обладают 1)Na⁺2)Cr⁶⁺ 3)K⁰4)Fe⁰5)S²⁻ <i>Выберите два правильных ответа.</i></p>
B5	<p>Окислительно-восстановительными реакциями являются 1)2Fe+ 3Cl₂ → 2FeCl₃ 2)Cu(OH)₂ → CuO + H₂O 3)2KOH + MgCl₂ → 2KCl + Mg(OH)₂ 4) 2Na + O₂ → Na₂O₂ 5) 4Al + 3MnO₂ → 3Mn + 2Al₂O₃ <i>Выберите три правильных ответа.</i></p>
B6	<p>Расставьте коэффициенты методом электронного баланса: $\text{HNO}_3 + \text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$</p>
B7	<p>Установите соответствие. <i>ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ</i> <i>СОКРАЩЁННО-ИОННЫЕ</i> <i>УРАВНЕНИЯ</i></p> <p>А) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$ 1) $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ Б) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ 2) $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ В) $\text{MgCl}_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ 3) $\text{CaCO}_3 + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Ca}^{2+} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 4) $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{NaCl}$ 5) $3\text{Mg}^{2+} + 2\text{PO}_4^{3-} \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$</p>
B8	<p>Объём угарного газа (<i>н.у.</i>), потребовавшийся для взаимодействия с 16г оксида железа (III), составляет _____ л.</p>

