

Контрольная работа за 1 полугодие 8 класс 1 вариант	Контрольная работа за 1 полугодие 8 класс 2 вариант
<i>Часть А содержит 8 заданий с выбором одного правильного ответа из четырех предложенных. Каждое задание части А оценивается 1 баллом.</i>	<i>Часть А содержит 8 заданий с выбором одного правильного ответа из четырех предложенных. Каждое задание части А оценивается 1 баллом.</i>
A1. Одинаковое число электронных слоев, содержащих электроны, имеют атомы элементов Al и S N и Si Li и Na He и Ne	A1. Четыре электронных слоя и семь электронов во внешнем электронном слое имеет атом 1) углерода 2) калия 3) брома 4) кремния
A2. Пять электронов во внешнем электронном слое у атома 1) бора 2) стронция 3) фосфора 4) неона	A2. Элементы кислород и фтор имеют одинаковое 1) общее число электронов 2) число завершенных энергетических уровней 3) число электронов на внешнем уровне 4) число протонов в ядре
A3. Какой вид химической связи в оксиде бария? 1) ковалентная неполярная 2) металлическая 3) ковалентная полярная 4) ионная	A3. Какой вид химической связи в оксиде хлора(VII)? 1) ковалентная полярная 2) ионная 3) ковалентная неполярная 4) металлическая
A4. Ковалентную полярную связь имеет каждое из двух веществ 1) оксид натрия и оксид хлора(VII) 2) оксид кремния и аммиак 3) хлорида лития и кислород 4) сероводород и хлор	A4. Веществами с ионной и ковалентной неполярной связью являются соответственно 1) хлорид натрия и хлор 2) водород и хлор 3) хлорид меди(II) и хлороводород 4) вода и магний
A5. Атом серы имеет отрицательную степень окисления в соединении 1) H_2SO_3 2) Na_2SO_4 3) H_2S 4) SO_2	A5. Наибольшую степень окисления хлор проявляет в соединении 1) $KClO_4$ 2) $AlCl_3$ 3) CCl_4 4) $NaCl$
A6. Вещества, формулы которых — SiO_2 и HNO_3 , являются соответственно 1) основным оксидом и кислотой 2) кислотным оксидом и солью 3) кислотным оксидом и кислотой 4) амфотерным оксидом и кислотой	A6. Кислотным оксидом и щелочью соответственно являются 1) SiO_2 и $Ba(OH)_2$ 2) NO_2 и $Fe(OH)_3$ 3) CaO и $Cu(OH)_2$ 4) CO_2 и $Al(OH)_3$
A7. Формулам NO_2 и $Cu(OH)_2$ соответствуют названия 1) оксид азота(I) и гидроксид меди(I) 2) оксид азота(II) и гидроксид меди(I) 3) оксид азота(II) и гидроксид меди(II) 4) оксид азота(IV) и гидроксид меди(II)	A7. Формулам N_2O и $CuOH$ соответствуют названия 1) оксид азота(I) и гидроксид меди(I) 2) оксид азота(II) и гидроксид меди(I) 3) оксид азота(II) и гидроксид меди(II) 4) оксид азота(IV) и гидроксид меди(II)
A8. Массовая доля кислорода в гидроксиде железа(II) равна 1) 24,2% 2) 35,6% 3) 56,8% 4) 71,2%	A8. Массовая доля кислорода в нитрате железа(II) равна 1) 26,7% 2) 34,2% 3) 53,3% 4) 64,6%
<i>Часть В содержит 2 задания, требующих развернутого ответа. Правильно выполненное задание В1 оценивается в 10 баллов. Правильно выполненное задание В2 в 5 баллов.</i>	<i>Часть В содержит 2 задания, требующих развернутого ответа. Правильно выполненное задание В1 оценивается в 10 баллов. Правильно выполненное задание В2 в 5 баллов.</i>
B1. Классифицируй предложенные вещества на оксиды, основания, кислоты и соли. Назови каждое вещество: 1. SO_2 2. KOH 3. Na_2O 4. H_2S 5. $Ba(OH)_2$ 6. K_2SO_3 7. Al_2O_3 8. HNO_3 9. $BaCl_2$ 10. $CuSO_4$	B1. Классифицируй предложенные вещества на оксиды, основания, кислоты и соли. Назови каждое вещество: 1. SO_3 2. $Ca(OH)_2$ 3. Fe_2O_3 4. H_2SO_4 5. $Cu(OH)_2$ 6. Na_2SO_3 7. Al_2O_3 8. HNO_2 9. $BeCl_2$ 10. $FeSO_4$
B2. Составьте формулы веществ по предложенным названиям: 1. Оксид хлора (VII) 2. Гидроксид свинца (II) 3. Хлорид железа (III) 4. Сульфид магния 5. Гидроксид кальция	B2. Составьте формулы веществ по предложенным названиям: 1. Оксид меди (I) 2. Гидроксид железа (II) 3. Йодид алюминия 4. Сульфид марганца (II) 5. Гидроксид стронция
<i>Задание повышенного уровня сложности не являются обязательными, выполняются по желанию на</i>	<i>Задание повышенного уровня сложности не являются обязательными, выполняются по желанию на</i>

<i>дополнительную отметку:</i> C1. Для основных и амфотерных оксидов из задания В1 и В2 запишите формулы соответствующих оснований и дайте им названия. C2. Для оснований из заданий В1 и В2 запишите формулы соответствующих оксидов и дайте им названия.	<i>дополнительную отметку:</i> C1. Для основных и амфотерных оксидов из задания В1 и В2 запишите формулы соответствующих оснований и дайте им названия. C2. Для оснований из заданий В1 и В2 запишите формулы соответствующих оксидов и дайте им названия.
Контрольная работа за 1 полугодие 8 класс 3 вариант	Контрольная работа за 1 полугодие 8 класс 4 вариант
<i>Часть А содержит 8 заданий с выбором одного правильного ответа из четырех предложенных. Каждое задание части А оценивается 1 баллом.</i>	<i>Часть А содержит 8 заданий с выбором одного правильного ответа из четырех предложенных. Каждое задание части А оценивается 1 баллом.</i>
A1. Четыре электрона находятся во внешнем электронном слое атомов каждого из химических элементов в ряду 1) C, Si, Sn 2) O, Cl, I 3) N, C, S 4) Mg, Be, Ca	A1. По пять электронов на внешнем электронном слое находится в атоме каждого из химических элементов 1) Be, B, Li 2) As, Se, Br 3) C, Si, Al 4) N, P, As
A2. Какие два элемента имеют одинаковое число заполненных энергетических уровней? 1) Гелий и неон 2) Натрий и хлор 3) Кислород и сера 4) Алюминий и бериллий	A2. Элементы фтор и хлор имеют одинаковое 1) общее число электронов 2) число завершённых энергетических уровней 3) число электронов на внешнем уровне 4) число протонов в ядре
A3. Химическая связь в хлориде кальция 1) ковалентная полярная 2) ионная 3) ковалентная неполярная 4) металлическая	A3. Химическая связь в кристалле оксида кальция 1) ковалентная неполярная 2) ковалентная полярная 3) металлическая 4) ионная
A4. Ионная связь характерна для каждого из двух веществ: 1) хлорид калия и хлороводород 2) хлорид бария и оксид натрия 3) хлорид натрия и оксид углерода(IV) 4) оксид лития и хлор	A4. Ионная химическая связь реализуется в 1) хлороводороде 2) гидроксиде натрия 3) оксиде углерода(II) 4) оксиде углерода(IV)
A5. Наибольшую степень окисления атом серы проявляет в соединении 1) H ₂ S 2) H ₂ SO ₄ 3) K ₂ SO ₃ 4) SF ₄	A5. Положительную степень окисления атом кислорода имеет в соединении 1) H ₂ O 2) H ₂ O ₂ 3) F ₂ O 4) Fe ₃ O ₄
A6. Вещества, формулы которых — ZnO и Na ₂ SO ₄ , являются соответственно 1) амфотерным оксидом и солью 2) основным оксидом и кислотой 3) основным оксидом и основанием 4) амфотерным гидроксидом и солью	A6. К кислотным оксидам относится каждое из двух веществ: 1) CO ₂ , CaO 2) SO ₂ , CO 3) SO ₂ , P ₂ O ₅ 4) P ₂ O ₅ , Al ₂ O ₃
A7. Формулам N ₂ O ₅ и CuOH соответствуют названия 1) оксид азота(I) и гидроксид меди(I) 2) оксид азота(II) и гидроксид меди(I) 3) оксид азота(II) и гидроксид меди(II) 4) оксид азота(V) и гидроксид меди(I)	A7. Формулам N ₂ O ₅ и Cu(OH) ₂ соответствуют названия 1) оксид азота(I) и гидроксид меди(I) 2) оксид азота(II) и гидроксид меди(I) 3) оксид азота(II) и гидроксид меди(II) 4) оксид азота(V) и гидроксид меди(II)
A8. Массовая доля кислорода в сульфате меди(II) равна 1) 10,0% 2) 32,0% 3) 16,0% 4) 40,0%	A8. Массовая доля азота в нитрате алюминия равна 1) 14,0% 2) 19,7% 3) 6,6% 4) 21,3%
<i>Часть В содержит 2 задания, требующих развернутого ответа. Правильно выполненное задание В1 оценивается в 10 баллов. Правильно выполненное задание В2 в 5 баллов.</i>	<i>Часть В содержит 2 задания, требующих развернутого ответа. Правильно выполненное задание В1 оценивается в 10 баллов. Правильно выполненное задание В2 в 5 баллов.</i>
B1. Классифицируй предложенные вещества на оксиды, основания, кислоты и соли. Назови каждое вещество: 1. NO ₂ 2. Cu(OH) ₂ 3. FeO 4. H ₂ S 5. Fe(OH) ₂ 6. Na ₂ SO ₄ 7. Al ₂ O ₃ 8. H ₂ CO ₃ 9. CuCl ₂ 10. Fe ₂ (SO ₄) ₃	B1. Классифицируй предложенные вещества на оксиды, основания, кислоты и соли. Назови каждое вещество: 1. N ₂ O ₅ 2. Mg(OH) ₂ 3. Fe ₂ O ₃ 4. H ₂ SiO ₃ 5. Fe(OH) ₃ 6. MgSO ₄ 7. MnO ₂ 8. H ₂ SO ₃ 9. AlCl ₃ 10. MnSO ₄
B2. Составьте формулы веществ по предложенным	B2. Составьте формулы веществ по предложенным

<p>названиям: 1. Оксид мышьяка (V) 2. Гидроксид никеля (II) 3. Бромид железа (III) 4. Сульфат магния 5. Гидроксид хрома (III)</p> <p><i>Задание повышенного уровня сложности не являются обязательными, выполняются по желанию на дополнительную отметку:</i></p> <p>C1. Для основных и амфотерных оксидов из задания В1 и В2 запишите формулы соответствующих оснований и дайте им названия.</p> <p>C2. Для оснований из заданий В1 и В2 запишите формулы соответствующих оксидов и дайте им названия.</p>	<p>названиям: 1. Оксид фосфора (III) 2. Гидроксид марганца (II) 3. Йодид железа (II) 4. Сульфит бария 5. Гидроксид серебра (I)</p> <p><i>Задание повышенного уровня сложности не являются обязательными, выполняются по желанию на дополнительную отметку:</i></p> <p>C1. Для основных и амфотерных оксидов из задания В1 и В2 запишите формулы соответствующих оснований и дайте им названия.</p> <p>C2. Для оснований из заданий В1 и В2 запишите формулы соответствующих оксидов и дайте им названия.</p>
<p>Контрольная работа за 1 полугодие 8 класс 5 вариант</p>	<p>Контрольная работа за 1 полугодие 8 класс 6 вариант</p>
<p><i>Часть А содержит 8 заданий с выбором одного правильного ответа из четырех предложенных. Каждое задание части А оценивается 1 баллом.</i></p>	<p><i>Часть А содержит 8 заданий с выбором одного правильного ответа из четырех предложенных. Каждое задание части А оценивается 1 баллом.</i></p>
<p>A1. По три электрона находится во внешнем электронном слое атомов каждого из химических элементов в ряду</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) Mg, Al, Ca 2) B, Al, Ga 3) Si, C, N 4) N, P, S 	<p>A1. Какие два элемента имеют одинаковое число электронов на внешнем уровне?</p> <p>Бериллий и бор Бор и Алюминий Кислород и фтор Натрий и Хлор</p>
<p>A2. Число электронов во внешнем электронном слое атома, ядро которого содержит 8 протонов, равно</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) 8 2) 2 3) 6 4) 4 	<p>A2. Число электронов во внешнем электронном слое атома, ядро которого содержит 10 протонов, равно</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) 8 2) 2 3) 6 4) 4
<p>A3. Химическая связь в кристалле хлорида натрия</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) ковалентная неполярная 2) ковалентная полярная 3) металлическая 4) ионная 	<p>A3. Какой вид химической связи характерен для меди?</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) ковалентная неполярная 2) металлическая 3) ионная 4) ковалентная полярная
<p>A4. Соединениями с ковалентной неполярной и ионной связью являются соответственно</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) оксид фосфора и оксид натрия 2) хлорид натрия и хлор 3) азот и сульфид натрия 4) хлорид кальция и хлороводород 	<p>A4. Вещество, в котором реализуется ковалентная неполярная связь, —</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) хлорид натрия 2) оксид хлора(II) 3) хлороводород 4) хлор
<p>A5. Такую же степень окисления, как и в N_2O_5, азот имеет в соединении</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) NO_2 2) KNO_2 3) KNO_3 4) HNO_2 	<p>A5. В каком соединении сера проявляет отрицательную степень окисления?</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) CuS 2) $CuSO_4$ 3) SO_2 4) SF_6
<p>A6. К кислотным оксидам относится каждое из двух веществ:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) ZnO, Cl_2O 2) MgO, ZnO 3) CO, CO_2 4) Cl_2O_7, SO_3 	<p>A6. Только основные оксиды представлены в ряду</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) Na_2O, CO 2) CaO, Al_2O_3 3) BaO, Na_2O 4) P_2O_5, CaO
<p>A7. Формулам N_2O и $Cu(OH)_2$ соответствуют названия</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) оксид азота(I) и гидроксид меди(II) 2) оксид азота(II) и гидроксид меди(I) 3) оксид азота(II) и гидроксид меди(II) 4) оксид азота(IV) и гидроксид меди(II) 	<p>A7. Формулам NO и $Cu(OH)_2$ соответствуют названия</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) оксид азота(I) и гидроксид меди(II) 2) оксид азота(II) и гидроксид меди(I) 3) оксид азота(II) и гидроксид меди(II) 4) оксид азота(IV) и гидроксид меди(II)
<p>A8. Массовая доля кислорода в нитрате железа(III) равна</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) 59,5% 2) 6,6% 3) 16,0% 4) 56,1% 	<p>A8. Массовая доля серы в сульфате железа(III) равна</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) 24,0% 2) 32,0% 3) 8,0% 4) 33,3%
<p><i>Часть В содержит 2 задания, требующих развернутого ответа. Правильно выполненное задание В1 оценивается в 10 баллов. Правильно выполненное задание В2 в 5 баллов.</i></p>	<p><i>Часть В содержит 2 задания, требующих развернутого ответа. Правильно выполненное задание В1 оценивается в 10 баллов. Правильно выполненное задание В2 в 5 баллов.</i></p>

<p>В1. Классифицируй предложенные вещества на оксиды, основания, кислоты и соли. Назови каждое вещество: 1. As₂O₅ 2. Sr(OH)₂ 3. Cr₂O₃ 4. H₂CO₃ 5. Cr(OH)₃ 6. SnSO₄ 7. MnO 8. HNO₃ 9. ZnCl₂ 10. PbSO₄</p>	<p>В1. Классифицируй предложенные вещества на оксиды, основания, кислоты и соли. Назови каждое вещество: 1. P₂O₅ 2. Hg(OH)₂ 3. CrO₃ 4. HNO₂ 5. Al(OH)₃ 6. NiSO₄ 7. CuO 8. H₂CO₃ 9. CuBr₂ 10. ZnSO₄</p>
<p>В2. Составьте формулы веществ по предложенным названиям: 1. Оксид брома (VII) 2. Гидроксид кобальта (II) 3. Фторид марганца (II) 4. Нитрат бария 5. Гидроксид радия</p>	<p>В2. Составьте формулы веществ по предложенным названиям: 1. Оксид углерода (II) 2. Гидроксид хрома (II) 3. Фторид железа (II) 4. Нитрит кальция 5. Гидроксид стронция</p>
<p>Задание повышенного уровня сложности не являются обязательными, выполняются по желанию на дополнительную отметку: С1. Для основных и амфотерных оксидов из задания В1 и В2 запишите формулы соответствующих оснований и дайте им названия. С2. Для оснований из заданий В1 и В2 запишите формулы соответствующих оксидов и дайте им названия.</p>	<p>Задание повышенного уровня сложности не являются обязательными, выполняются по желанию на дополнительную отметку: С1. Для основных и амфотерных оксидов из задания В1 и В2 запишите формулы соответствующих оснований и дайте им названия. С2. Для оснований из заданий В1 и В2 запишите формулы соответствующих оксидов и дайте им названия.</p>