

Химия
10 класс
Входная контрольная работа по химии 10 класс
СПЕЦИФИКАЦИЯ

1. Назначение контрольной работы – оценить соответствие знаний, умений и основных видов учебной деятельности, обучающихся требованиям к планируемым результатам обучения в начале 10 класса.

Работа включает 18 заданий. Время проведения работы 40 минут.

Ключ ответов и критерии оценивания входной контрольной работы

Работа состоит из 18 заданий: 10 заданий с выбором ответа (часть А) - оцениваются в 1 балл и 8 заданий с кратким ответом (часть В) - оцениваются в 2 балла максимальных, при 1ой ошибке в 1 балл, при 2х ошибках - 0 баллов.

Максимальное число баллов за тест- 26.

При выполнении работы можно пользоваться периодической системой химических элементов Д.И. Менделеева и непрограммируемым калькулятором.

Часть А

№ задания	A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10	Итого
Вариант 1	3	1	4	3	3	3	3	3	4	3	10 баллов
Максимальный балл	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	

Часть В

№ задания	Демонстрационный вариант
В1	НЕОН
В2	356
В3	ВОДОРОД
В4	13
В5	235
В6	1232
В7	315
В8	89,6
Итого	16 БАЛЛОВ

Шкала оценивания

Первичные баллы	0-12	13-18	19-22	23-26
оценка	2	3	4	5

Входная контрольная работа по химии 10 класс
Демонстрационный вариант

Часть А	
К каждому заданию части А даны несколько вариантов ответов, из которых только один верный.	
№п/п	Содержание задания
А1	В ряду элементов $O \rightarrow S \rightarrow Se \rightarrow Te$ уменьшаются 1) радиусы атомов 2) металлические свойства 3) неметаллические свойства 4) число электронов на внешнем слое
А2	Оксиду серы (VI) соответствует кислота 1) H_2SO_4 2) H_2S 3) H_2SO_3 4) K_2SO_4
А3	Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn самым тугоплавким является 1) медь 2) натрий 3) золото 4) вольфрам
А4	Вещества с молекулярной кристаллической решеткой 1) натрий и кислород 2) водород и хлорид калия 3) вода и кислород 4) графит и углекислый газ
А5	Для взаимодействия 1 моль алюминия с соляной кислотой потребуется ____ моль кислоты 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4
А6	Формула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки $2\bar{e}, 8\bar{e}, 7\bar{e}$ 1) P_2O_3 2) SO_3 3) Cl_2O_7 4) Al_2O_3
А7	Ряд $Zn(OH)_2, H_2CO_3, NaOH$ соответственно представляет гидроксиды 1) основной, кислотный, амфотерный 2) основной, амфотерный, кислотный 3) амфотерный, кислотный, основной 4) кислотный, основной, амфотерный
А8	Реакция водорода с оксидом меди (II) относится к реакциям 1) соединения 2) обмена 3) замещения 4) разложения
А9	Наиболее энергично реагирует с водой 1) калий 2) литий 3) натрий 4) рубидий

А10	Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении $Cu(OH)_2 + HCl \rightarrow$ равна 1) 4 2) 5 3) 6 4) 8
------------	--

Часть В	
Ответом к каждому заданию В1-В8 является число, слово, набор цифр	
№п/п	Содержание задания

B1	Какой атом имеет такое же строение внешнего слоя как и ион Na^+ ? В ответе укажите русское название элемента, в именительном падеже.
B2	И с соляной кислотой и с гидроксидом натрия будут взаимодействовать 1) KOH 2) H_3PO_4 3) $\text{Be}(\text{OH})_2$ 4) SO_3 5) ZnO 6) Al_2O_3 Ответ запишите в виде последовательности цифр.
B3	Дополните предложение. Продуктами взаимодействия калия с водой являются гидроксид калия и _____.
B4	Восстановительными свойствами обладают 1) Na^0 2) Fe^{3+} 3) Cu^0 4) F^0 5) Ba^{2+} Ответ запишите в виде последовательности цифр.
B5	Окислительно-восстановительными реакциями являются 1) $2\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ 2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{C} \rightarrow 2\text{Fe} + 3\text{CO}$ 3) $2\text{Na} + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{NaH}$ 4) $\text{LiOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{LiCl} + \text{H}_2\text{O}$ 5) $\text{Zn} + \text{FeSO}_4 \rightarrow \text{Fe} + \text{ZnSO}_4$ Ответ запишите в виде последовательности цифр.

В заданиях **B6 – B7** на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов под соответствующими буквами. (Цифры в ответе могут повторяться).

В6	<p>Установите соответствие.</p> <p>РАСПРЕДЕЛЕНИЕ \bar{e} В АТОМЕ ЭЛЕМЕНТА ХАРАКТЕР ОКСИДА ЭЛЕМЕНТА</p> <p>А) 2 \bar{e} , 4 \bar{e} 1) кислотный</p> <p>Б) 2 \bar{e} , 1 \bar{e} 2) основной</p> <p>В) 2 \bar{e} , 8 \bar{e} , 3 \bar{e} 3) амфотерный</p> <p>Г) 2 \bar{e} , 8 \bar{e} , 1 \bar{e}</p> <table><tr><td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>	А	Б	В	Г				
А	Б	В	Г						
В7	<p>Установите соответствие.</p> <p>ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ СОКРАЩЁННО-ИОННЫЕ УРАВНЕНИЯ</p> <p>А) $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ 1) $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$</p> <p>Б) $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ 2) $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>В) $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ 3) $\text{CaCO}_3 + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Ca}^{2+} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>4) $2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4$</p> <p>5) $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4$</p>								

	А	Б	В
В8	<p>Объём водорода (н.у.), образовавшийся при взаимодействии 26 г цинка с раствором серной кислоты, составляет _____ л.</p> <p>В бланк ответа запишите число с точностью до сотых.</p>		