|  |  |
| --- | --- |
| 1.Одинаковое число электронов в ядре имеют следующие элементыА) Na+  Cl- Б) He Ne В) He Li+ Г) Ca2+ Br-2. Разное число электронов в ядре имеют следующие элементыА) Ca2+  Ar Б) Al3+ Ne В)Mg2+ Ne Г) P3- Ar3.Выберете правильный вариант ответа1) Восстановительная способность-это способность атомов химических элементов принимать электроны, и превращаться в положительно заряженную частицу2)окислительная способность- это способность атомов химических элементов принимать электроны, и превращаться в отрицательно заряженную частицуА) верно только 1Б) верно только 2В) оба высказывания неверныГ) оба высказывания верные4. Количество вещества измеряется вА) граммах Б) литрах В) г/моль Г) моль5. Число Авогадро равно:А) 6\*1021  Б) 6\*2210  В) 22,4 Г) 6\*10236. химическая связь, образованная неметаллами одного вида- этоА) металлическаяБ) ионнаяВ) ковалентно-полярнаяГ) ковалентно-неполярная7. Вещества, с ковалентно-полярной связью представлены в ряду:А) Mg HCl Br O2Б) SO3 Al2O3 H2 P2O5В) P2O5  SiO2 HF B2O3Г) верного ответа нет**Часть В**1. Вычислите относительные молекулярные массы *Мr*веществ: CuO;Cu2S; Сu(ОН)2; Ba3(PO4)2.**Часть С**1.Напишите все формулы, необходимые для расчета количества вещества2.Закон Авогадро3. Масса углекислого газа СО2 63,5 грамма. Рассчитайте количество вещества углекислого газа.4\*Объем угарного газа CO, при нормальных условиях равен 99,8 литров. Рассчитайте массу угарного газа СО. | 1. Одинаковое число электронов в ядре имеют следующие элементыА) Al3+ Ne Б) Na+ Br- В) S2- Li+ Г) Ca2+ I22. Разное число электронов в ядре имеют следующие элементыА) F- Na+  Б) Cl-  Ca2+  В) Ar K+  Г) Ca2+ Mg2+3.Выберете правильный вариант ответа1) Восстановительная способность-это способность атомов химических элементов отдавать электроны, и превращаться в отрицательно заряженную частицу2)окислительная способность- это способность атомов химических элементов принимать электроны, и превращаться в положительно заряженную частицуА) верны оба высказыванияБ) верно только 1 В) верно только 2Г) оба высказывания неверны4. Молярная масса измеряется вА) молях Б) литрах В) г/моль Г) граммах5. число Авогадро измеряется вА) молях Б) граммах В) литрах Г) молекул/моль или моль-16. химическая связь, образованная ионнами- этоА) металлическаяБ) ионнаяВ) ковалентно-полярнаяГ) ковалентно-неполярная7.Вещества, с ионной связью представлены в ряду:А) P2O5  SiO2 HF B2O3Б) SO3 Al2O3 H2 P2O5В) Na2CO3  Al2O3  Fe Ca(OH)2Г) верного ответа нет**Часть В**1. Вычислите относительные молекулярные массы *Мr*веществ: Аl2О3; Аl(0Н)3; АlСl3; Ca3(PO4)2.**Часть С**1.Напишите все физические величины используемые для решения задач2. Следствия из закона Авогадро3. Количество вещества Fe3 (PO4)2 равно 5 моль. Рассчитайте массу фосфата железа Fe3 (PO4)24\* масса оксида серы SO3 58 грамм. Рассчитайте объем, который он займет при нормальных условиях.  |

Контрольная работа по теме «Строение атома и основные химические понятия»

Цель: систематизировать и проверить полученные знания по пройденным темам, закрепить навыки решения расчетных задач.