|  |  |
| --- | --- |
| 1.Одинаковое число электронов в ядре имеют следующие элементы  А) Na+  Cl- Б) He Ne В) He Li+ Г) Ca2+ Br-  2. Разное число электронов в ядре имеют следующие элементы  А) Ca2+  Ar Б) Al3+ Ne В)Mg2+ Ne Г) P3- Ar  3.Выберете правильный вариант ответа  1) Восстановительная способность-это способность атомов химических элементов принимать электроны, и превращаться в положительно заряженную частицу  2)окислительная способность- это способность атомов химических элементов принимать электроны, и превращаться в отрицательно заряженную частицу  А) верно только 1  Б) верно только 2  В) оба высказывания неверны  Г) оба высказывания верные  4. Количество вещества измеряется в  А) граммах Б) литрах В) г/моль Г) моль  5. Число Авогадро равно:  А) 6\*1021  Б) 6\*2210  В) 22,4 Г) 6\*1023  6. химическая связь, образованная неметаллами одного вида- это  А) металлическая  Б) ионная  В) ковалентно-полярная  Г) ковалентно-неполярная  7. Вещества, с ковалентно-полярной связью представлены в ряду:  А) Mg HCl Br O2  Б) SO3 Al2O3 H2 P2O5  В) P2O5  SiO2 HF B2O3  Г) 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 вещества  2.Закон Авогадро  3. 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 элементы  А) Al3+ Ne Б) Na+ Br- В) S2- Li+ Г) Ca2+ I2  2. Разное число электронов в ядре имеют следующие элементы  А) F- Na+  Б) Cl-  Ca2+  В) Ar K+  Г) Ca2+ Mg2+  3.Выберете правильный вариант ответа  1) Восстановительная способность-это способность атомов химических элементов отдавать электроны, и превращаться в отрицательно заряженную частицу  2)окислительная способность- это способность атомов химических элементов принимать электроны, и превращаться в положительно заряженную частицу  А) верны оба высказывания  Б) верно только 1  В) верно только 2  Г) оба высказывания неверны  4. Молярная масса измеряется в  А) молях Б) литрах В) г/моль Г) граммах  5. число Авогадро измеряется в  А) молях Б) граммах В) литрах Г) молекул/моль или моль-1  6. химическая связь, образованная ионнами- это  А) металлическая  Б) ионная  В) ковалентно-полярная  Г) ковалентно-неполярная  7.Вещества, с ионной связью представлены в ряду:  А) P2O5  SiO2 HF B2O3  Б) SO3 Al2O3 H2 P2O5  В) Na2CO3  Al2O3  Fe Ca(OH)2  Г) 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 задач  2. Следствия из закона Авогадро  3. Количество вещества Fe3 (PO4)2 равно 5 моль. Рассчитайте массу фосфата железа Fe3 (PO4)2  4\* 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.