

Итоговая контрольная работа по химии 8кл.

1. Какое из веществ является простым?
а) вода; б) углекислый газ; в) сера; д) аммиак
2. Определите количество протонов, нейтронов и электронов в изотопе ^{39}K :
а) $P^+ = 19$; $n^0 = 20$; $e^- = 19$ б) $P^+ = 39$; $n^0 = 19$; $e^- = 39$
в) $P^+ = 10$; $n^0 = 20$; $e^- = 10$ г) $P^+ = 19$; $n^0 = 39$; $e^- = 19$
3. Какое из указанных веществ образованно за счет ковалентной полярной химической связи?
а) Mg; б) O_3 ; в) NaCl; г) HBr
4. Каким методом можно очистить воду от песка?
а) перегонкой; б) фильтрованием; в) экстракцией; г) кипячением
5. Вычислите массу соли, которая содержится в 300 г 15 % -ого раствора:
а) 50 г; б) 30 г; в) 45 г ; г) 255 г
6. Какие ионы могут находиться в одном растворе одновременно?
а) Na^+ и OH^- ; б) Cu^{2+} и OH^- ; в) Ag^+ и Cl^- ; г) H^+ и CO_3^{2-}
7. Определите тип химической реакции: $2\text{Ca} + \text{O}_2 = 2\text{CaO}$
а) соединения окислительно-восстановительная; б) соединения не окислительно-восстановительная; в) разложения окислительно-восстановительная; г) обмена не окислительно-восстановительная.
8. С каким из перечисленных веществ не вступает в реакцию раствор серной кислоты?
а) NaOH; б) Zn; в) BaCl_2 ; г) Cu
9. С каким из перечисленных веществ вступает в реакцию раствор гидроксида натрия?
а) KOH; б) CaO; в) HCl; г) NaCl;
10. Какое из указанных веществ в реакциях может быть только восстановителем?
а) Na б) N_2 в) H_2SO_4 г) F_2
11. Распределите вещества по классам соединений и дайте им названия:
Cu, Na_2O , HNO_3 , NaHCO_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$
12. Решите цепочку превращений, последнюю реакцию рассмотрите в свете ТЭД. Укажите тип реакций.
 $\text{Li} - \text{Li}_2\text{O} - \text{LiOH} - \text{Li}_2\text{SO}_4$