

## 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  $^{39}\text{K}$ :  
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)  $\text{O}_3$ ; 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)  $\text{Na}^+$  и  $\text{OH}^-$ ; б)  $\text{Cu}^{2+}$  и  $\text{OH}^-$ ; в)  $\text{Ag}^+$  и  $\text{Cl}^-$ ; г)  $\text{H}^+$  и  $\text{CO}_3^{2-}$
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)  $\text{BaCl}_2$ ; 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)  $\text{N}_2$  в)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  г)  $\text{F}_2$
11. Распределите вещества по классам соединений и дайте им названия:  
Cu,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
12. Решите цепочку превращений, последнюю реакцию рассмотрите в свете ТЭД. Укажите тип реакций.  
 $\text{Li} - \text{Li}_2\text{O} - \text{LiOH} - \text{Li}_2\text{SO}_4$