

## Химия

### Вариант 0

1. Семь электронов содержит атом
  - а) азота
  - б) лития
  - в) фтора
  - г) бериллия
2. Тетрогидроксоалюминат калия относится
  - а) оксидам
  - б) основаниям
  - в) кислотам
  - г) солям
3. К спиртам относится
  - а)  $\text{CH}_3\text{Cl}$
  - б)  $\text{CH}_3\text{OH}$
  - в)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$
  - г)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$
4. К реакциям соединения относится
  - а)  $\text{Mg} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{MgCl}_2$
  - б)  $\text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{MgO} + \text{H}_2\text{O}$
  - в)  $\text{MgSO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{MgCl}_2$
  - г)  $\text{MgI}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{MgBr}_2 + \text{I}_2$
5. При пропускании углекислого газа через известковую воду образуется
  - а)  $\text{CO}$
  - б)  $\text{CaO}$
  - в)  $\text{CaCO}_3$
  - г)  $\text{CaC}_2$
6. В полном ионном уравнении реакции, протекающей между  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  и  $\text{HNO}_3$ , сумма коэффициентов равна
  - а) 11
  - б) 12
  - в) 13
  - г) 14

7. В реакцию «серебряного зеркала» вступают
- а) этаналь
  - б) этилен
  - в) бутадиеновый каучук
  - г) формальдегид
  - д) этан
  - е) глюкоза
8. Расставьте коэффициенты:  $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{CO} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$  Укажите коэффициенты: перед оксидом металла, простым веществом, кислотным оксидом соответственно
- а) 1
  - б) 2
  - в) 3
  - г) 4
  - д) 5
  - е) 6
9. В 50 г 3,8 %-ного раствора сульфата железа (II) опустили цинковую пластинку. Масса осажденного на пластинке железа (в мг) равна
- а) 700
  - б) 1900
  - в) 1315
  - г) 950
  - д) 112
  - е) 56
10. Каталитическому гидрированию избытком водорода подвергли метаналь объемом 89,6 л (н.у.). Масса вступившего водорода
- а) 128 г
  - б) 8 г
  - в) 32 г
  - г) 64 г
  - д) 12,8 г
  - е) 448 г