**Металлы 1 группы
I Вариант**

1.В каком случае дана электронная конфигурация атома натрия?

a) 1s22s2 б) 1s22s2p63s1 в) 1s22s1 г) 1s22s2p1

2.В каком случае металлы расположены в порядке возрастания химической активности?

а) Cs,Na,Rb,K б) Na,K,Cs,Rb в) Na,K,Rb,Cs г) K,Rb,Na,Cs

3.Выберите самый лёгкий щелочной металл:

а) Na б) Li в) K г) Rb

4.Выберите вещество, которое образуется при горении натрия на воздухе:

а) Na2O б) NaOH в) Na2CO3 г) Na2O2

5.Сколько литров водорода может вытеснить из воды 1г-а (н.у.)?
Выберите правильный ответ:

а) 22,4л б) 2л в) 11,2л г) 44,8л

6.Выберите самое распространённое в природе соединение натрия:

а) Na2SO4 б) NaCl в) NaNO3 г) Na2CO3

7.Выберите растворимые в воде гидроксиды:

а) KOH б) Fe(OH)2 в) Mg(OH)2 г) NaOH

8.Выберите вещество, которое необходимо для осуществления реакции:
NaOH + … 🡪 Na2CO3 + H2O

а) CaCO3 б) CO3 в) CO г) K2CO3

**Металлы 1 группы
II Вариант**

1.В каком случае дана электронная конфигурация атома калия?

a) 1s22s2p63s2p4 б) 1s22s1 в) 1s22s2p63s2p64s1 г) 1s22s2p2

2.В каком случае указана степень окисления щелочных металлов?

a) +1 б) +2 в) +3 г) +4

3.Выберите щелочной металл, который плавится в руке:

а) Li б) K в) Cs г) Na

4.Выберите перекись калия:

а) K2CO3 б) K2O4 в) K2O г) KOH

5.Сколько г-а натрия могут выделить из воды 44,8л водорода (н.у.)?
Выберите правильный ответ:

а) 2 б) 4 в) 1 г) 3

6.Выберите соль калия, которая чаще встречается в природе:

а) K2CO3 б) KNO­­3 в) KCl г) K2­SO4

7.Выберите гидроксид, являющийся щёлочью:

а) Zn(OH)2 б) Fe(OH)2 в) NaOH г) Be(OH)2

8.Выберите вещество, необходимое для осуществления реакции:
Na2O2 + … 🡪 NaOH + H2O2

а) H2O2 б) CO в) CO2 г) H2O

**Металлы 1 группы
III Вариант**

1.В каком случае указан заряд атома рубидия?

а) 85 б) 48 в) 37 г) 75

2.Выберите щелочной металл, который самовоспламеняется на воздухе:

а) K б) Na в) Rb г) Li

3. В каком случае указан цвет пламени, в котором горит натрий?

а) красный б) жёлтый в) зелёный г) фиолетовый

4.Выберите вещества, которые образуются при горении калия на воздухе:

а) K2O б) K2CO3 в) K2O­4 г) KOH

5.Сколько грамм-атомов серы может соединиться с 0,5 г-а калия?
Выберите правильный ответ:

а) 0,25 б) 0,5 в) 2 г) 4

6.Выберите соль натрия, входящую в состав глауберовой соли:

а) Na2CO3 б) Na2SO4 в) NaCl г) NaNO3

7.Выберите гидроксид, называемый каустической содой:

а) KOH б) NaOH в)LiOH г) RbOH

8.Выберите вещество, необходимое для осуществления реакции:
KOH + … 🡪 KCl + H2O

а) Cl2 б)HCl в)CuCl2 г) HClO

**Металлы 1 группы
IV Вариант**

1.В каком случае указано число электронных слоёв в атоме цезия?

а) 1 б) 3 в) 5 г) 6

2.Выберите щелочной металл, являющийся наиболее сильным восстановителем:

а) K б) Rb в) Na г) Cs

3. В каком случае указан цвет пламени, в котором горит калий?

а) фиолетовый б) зелёный в) жёлтый г) красный

4.Выберите перекись натрия:

а) Na2O б) NaOH в) Na2O2 г) Na2CO3

5.Выберите вещество, образующееся при взаимодействии калия с водой:

а) оксид калия б) перекись калия в) гидроксид калия

6.Сколько литров хлора может соединиться с 0,2 г-а натрия (н.у.)?

а) 19л б)2,24л в) 4,48л г) 5,6л

7.Выберите соль калия, входящую в состав карналлита:

а) KNO3 б) K2CO3 в) KCl г) K2SO4

8.В каком случае указан цвет лакмуса, окрашенного раствором едкого натрия?

а) розовый б) фиолетовый в) красный г) синий