**Самостоятельная работа**

**Металлы I A группы**

1.В каком случае дана электронная конфигурация атома натрия?

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

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

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

3.Выберите самый лёгкий щелочной металл:

а) Na б) Li в) K г) Rb

4.Выберите перекись натрия:

а) Na2O б) NaOH в) Na2O2 г) Na2CO3

5.В каком случае указана степень окисления щелочных металлов?

a) +1 б) +2 в) +3 г) +4

6.Выберите самое распространённое в природе соединение натрия:

а) Na2SO4 б) NaCl в) NaNO3 г) Na2CO3

7.Выберите вещество, которое необходимо для осуществления реакции:
NaOH + …  → Na2CO3 + H2O

а) CaCO3 б) CO2 в) CO г) K2CO3

8.Сколько литров водорода может вытеснить из воды 100 г Na (н.у.)?
Выберите правильный ответ:

а) 22,4л б) 2л в) 11,2л г) 44,8л