**Вариант 1**

**1**. Только щелочные металлы находятся в ряду элементов:

а) Na, Ca, K б) Na, Rb, Ba в) Li, K, Be г) Cs, Rb, Li

**2**.Самый активный щелочной металл: а) Na б) K в) Li г) Cs

**3.** В ряду элементов от лития к францию атомный радиус**:**

а) уменьшается б) увеличивается в) не изменяетсяг) сначала увеличивается, а затем уменьшается

**4**. К физическим свойствам щелочных металлов не относится:
а) серебристо-белые; б) мягкие и легкие; в) хорошие электропроводники; г) тугоплавкие

**5.** Определите вещество **Х** в уравнении реакции: Na + О2 =**X**

а) Na2O б) NaOH в) NaO2 г) Na2O2

**6.** Определите вещество **Y** в уравнении реакции: Na + Н2О =**Y +** Н2

А) Na2O б) NaOH в) NaO2 г) Na2O2

**Часть В** (задание с кратким ответом)

**В1.** Расположите щелочные металлы в порядке усиления восстановительной способности 1) Rb 2) Cs 3) Li 4) K 5) Na Ответ дайте в виде последовательности цифр.

**Часть С. *Допишите уравнения реакций:***

1. Na + H2O → 4) Na + O2 →
2. K + S → 5) Li + N2 →
3. Na2O2 + Na →

**Вариант 2**

**1**. Электронная формула 1s2 2s2 2p6 3s1 соответствует элементу:
а) литию; б) натрию; в) калию; г) меди.

 **2**.Самый активный щелочной металл: а) Na б) K в) Fr г) Cs

**3**. В ряду металлов ***Li → Na → K*** происходит:

а) Уменьшение их атомного радиуса

б) Усиление восстановительных свойств

в) Ослабение металлических свойств

г) Увеличение степени окисления в соединениях

**4**. К физическим свойствам щелочных металлов относится:
а) тугоплавкие; б) мягкие; в) хрупкие; г) темно-серого цвета

**5**. Определите вещество **Х** в уравнении реакции: Li + О2 =**X**

А) LiO2 б) LiOH в) Li2Oг) Li2O2

**6.** Определите вещество **Y** в уравнении реакции: K + Н2О =**Y +** Н2

А) K2O б) KOH в) KO2 г) K2O2

**Часть В** (задание с кратким ответом)

**В1.** Расположите щелочные металлы в порядке ослабления металлических свойств: 1) Rb 2) Cs 3) Li 4) K 5) Na. Ответ дайте в виде последовательности цифр.

***Часть С. Допишите уравнения реакций:***

1. K+ O2 →
2. Li + S → 4) Li + H2O → 5) Na + N2 →

3) Li + Na →