

Литий

Калий

ЗАДАНИЯ «ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ»

1. Выберите из списка правильный ответ.

Верны ли следующие суждения о строении атомов и свойствах щелочных металлов?

А. Атомы щелочных металлов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^1 .

Б. Все щелочные металлы способны взаимодействовать с водой при обычной температуре.

- 1) верно только А
- 2) верно только Б
- 3) верны оба суждения
- 4) оба суждения неверны

2. Установите соответствие, соединив стрелками формулу соединения и его название:

Формула соединения

Название вещества

А) NaCl

1) сульфат натрия

Б) Na_2O_2

2) хлорид натрия

В) Na_2O

3) пероксид натрия

Г) Na_2SO_4

4) оксид натрия

3. Прочитайте параграф 39 и заполните таблицу:

Свойства химических элементов	Li ³ Литий 6.941 2s¹ 1 2	Na ¹¹ Натрий 22.9897 3s¹ 1 6 2	K ¹⁹ Калий 39.0983 4s¹ 1 8 6 2
Число электронов на внешнем уровне			
Электронная формула			
Число энергетических уровней			

Литий

Характерная
степень
окисления

Цвет

Температура
плавления

Калий

Натрий

Рубидий

