

Задание № 3. Изучить §43 стр. 151-153. Выполнить тестовое задание (один правильный ответ)

1. В какой группе находятся щелочные металлы

1. IА 3. IB
2. IA 4. IIIA

2. К щелочным металлам относится

1. кальций 2. алюминий 3. калий 4. цинк

3. Число электронов на внешнем энергетическом уровне у щелочных металлов

1. один 2. два 3. три 4. четыре

4. Атомный радиус от лития к францию

1. уменьшается 2. увеличивается 3. не изменяется

5. Химическая активность от лития к францию

1. уменьшается 2. возрастает 3. не изменяется

см. следующий слайд

6. Щелочной металл с наименьшей химической активностью

1. франций 2. натрий 3. литий 4. калий

7. Все щелочные металлы

1. лёгкие, твёрдые 3. тяжёлые, твёрдые
2. тяжёлые, мягкие 4. лёгкие, мягкие

8. Электронная формула натрия

1. 2, 6 2. 2,8,8,1 3. 2, 8, 1 4. 2, 8

9. С каким перечисленных веществ будет взаимодействовать натрий?

1. SO_3 3. ZnCl_2
2. KOH 4. H_2O

10. Какой продукт реакции образуется в химической реакции $\text{Li}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

1. Li_2O_2 3. Li_2H_2
2. 2LiOH 4. $2\text{Li} + \text{H}_2\text{O}$