

1. Соединение, в котором степень окисления металла равна +7 имеет формулу
а) KClO_3 б) LiCl в) KMnO_4 г) HClO_2
2. Калий относят к
а) s-элементам б) d-элементам в) f-элементам г) p-элементам
3. С большей скоростью идет реакция соляной кислоты с
а) Na б) Ni в) Fe г) Hg
4. Какой ион способен образовывать кальций
а) K^+ б) K^{2+} в) Ca^{2+} г) Ca^+
5. Количество уровней в атоме цинка
а) 3 б) 4 в) 5 г) 6
6. Переменной степенью окисления обладает металл:
а) железо б) алюминий в) 3 магний г) цезий
7. Жидкий металл серебристого цвета
а) цезий б) рубидий в) ртуть г) свинец
8. С соляной кислотой не будет реагировать
а) барий б) железо в) свинец г) палладий
9. Какой из металлов является наиболее сильным восстановителем?
а) натрий б) кальций в) бериллий г) цезий
10. Число электронов на внешнем уровне атома магния
а) 1 б) 3 в) 5 г) 2

Составьте уравнения реакций:

- 1) взаимодействие алюминия с бромом
- 2) взаимодействие магния с соляной кислотой
- 3) взаимодействие меди с ортофосфорной кислотой
- 4) взаимодействие калия с серой