

Матеріали для самоконтролю:

Тестові завдання для самоконтролю:

1. Вказати правильну електронну формулу, що характеризує валентні електрони s-елементів I А групи:

- а) ns^1 ; б) ns^2 ; в) $2ns^1$; г) $2ns^2$.

2. Чим зумовлена значна подібність елементів I А групи за властивостями?

- а) однаковою будовою зовнішнього електронного шару атомів;
б) однаковою будовою передостаннього електронного шару атомів;
в) збільшенням радіусів атомів; г) зменшенням потенціалу іонізації.

3. Вказати характерний ступінь окиснення s-елементів I А групи у їх сполуках:

- а) -1 ; б) $+1$; в) $+2$; г) -2 .

4. Вказати, в якому стані знаходяться в організмі людини Калій і Натрій:

- а) у вільному стані;
б) у вигляді комплексних сполук з білками;
в) у вигляді гідратованих йонів.

5. Вибрати правильну електронну формулу для валентних електронів s-елементів II А групи:

- а) ns^1 ; б) $2ns^1$; в) ns^2 ; г) $ns^1(n-1)$.

6. Вказати характерний ступінь окиснення для s-елементів II А групи в сполуках:

- а) $+2$; б) -2 ; в) $+3$; г) $+1$.

7. Вказати, в якому вигляді міститься Магній в організмі людини:

- а) у вільному стані;
б) у вигляді гідратованих йонів;
в) у вигляді комплексів з білками.

Задачі для самоконтролю:

2. Напишіть електронну формулу елемента, атом якого містить на 3s- підрівні два електрони. В якому періоді, якій підгрупі він перебуває, і як цей елемент називається?
3. Складіть електронну формулу елемента з порядковим номером 19.
4. Оформити у вигляді таблиці медико-біологічне значення s-, p- елементів.
5. Скласти формули тетрапептиду ліз-вал-трип-глі.
6. Напишіть електронну формулу елемента, атом якого містить на 3d- підрівні сім електронів. В якому періоді, якій підгрупі він перебуває, і як цей елемент називається?
7. Запишіть реакцію, яку каталізує фермент карбоангідраза.

