

ХИМИЯ d - ЭЛЕМЕНТОВ

Подготовил
Пикалов О.

Все d-элементы делятся на 2
подгруппы: I B и II B

В I B-подгруппу периодической системы входят медь, серебро и золото. Хотя все они являются предпоследними членами декад d -элементов в своих периодах, атомы их содержат в d -подуровне не 9, а 10 электронов, т. е. имеют электронную конфигурацию $d^{10}s^1$, более устойчивую, чем d^9s^2 .























