

セシウムを含むアルカリ金属の性質 Characteristics of Alkali Metals including Cesium

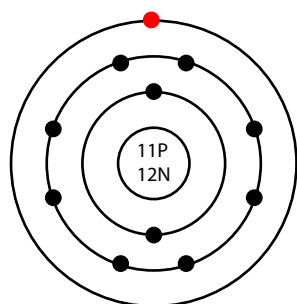


価電子の数が1
=最外殻の電子殻を回っている電子(遷移元素以外)、他の元素との化学結合に関わる。

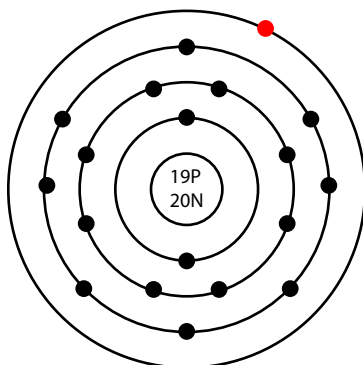
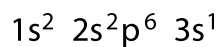
簡単にプラスのイオンになって、化学反応を起こし易い
(水の場合、水溶性が高い)

one valence electron
= # of electrons in outer shell (except transition metals)
which participate in chemical bonds with other atoms

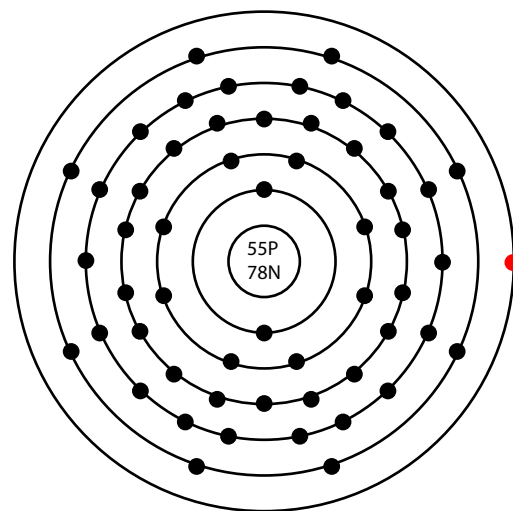
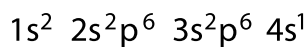
one or two valence electrons = easy to form positive ion, thus highly reactive



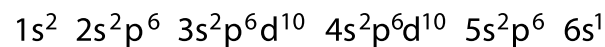
ナトリウム
Sodium
Na23



カリウム
Potassium
K39

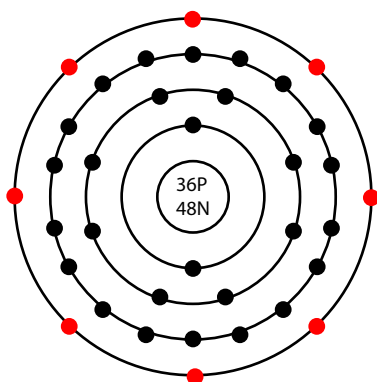


セシウム
Cesium
Cs133

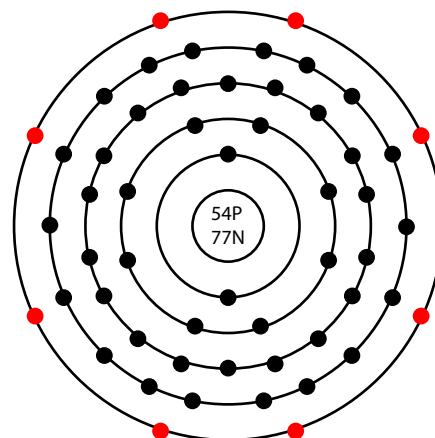
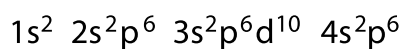


価電子が8つの希ガスは、化学的に反応しない

eight valence electrons (noble gases, except for Helium with two)
= chemically inert



クリプトン
Krypton
Kr84



キセノン
Xenon
Xe131

