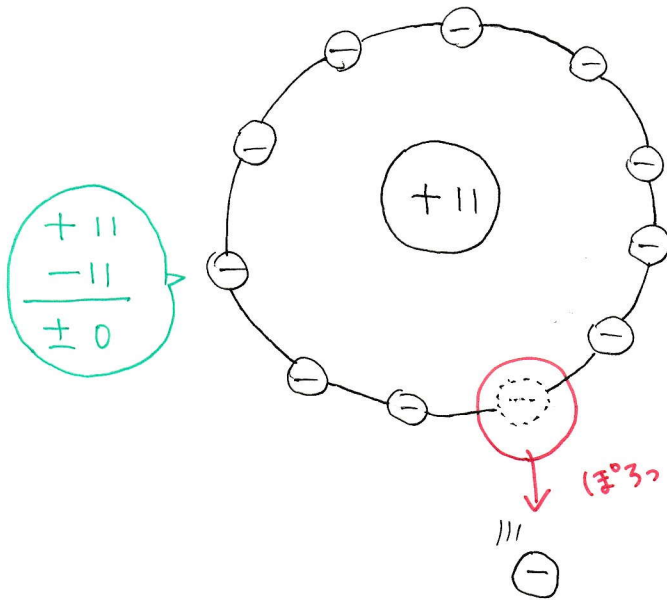


(例) ナトリウム (Na) 原子

※ ちなみに、～(イ)ウムと名がつくものは全て、金属の仲間です。

マグネシウム ナトリウム カルシウム  
アルミニウム カリウム



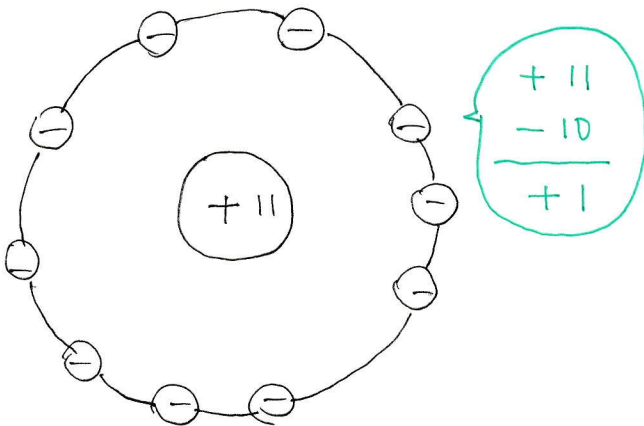
金属の原子は、

① 電子をほろっとして落としやすい傾向にあります。

(たいてい1つか2つ)

すぐに落としてしまう。

落としたら どうなってしまうのか？



ナトリウム原子は

① 電子を1つ落として結果的に **+1** になりました。



このように、プラスの電気を帯びたイオンのことを

**陽イオン** という。

±0 でなくなったら、電気を帯びることになります。  
電気を帯びた原子のことを **イオン** という。

ナトリウムの化学式は



(ナトリウムイオン)