

教科書 p 48 ~

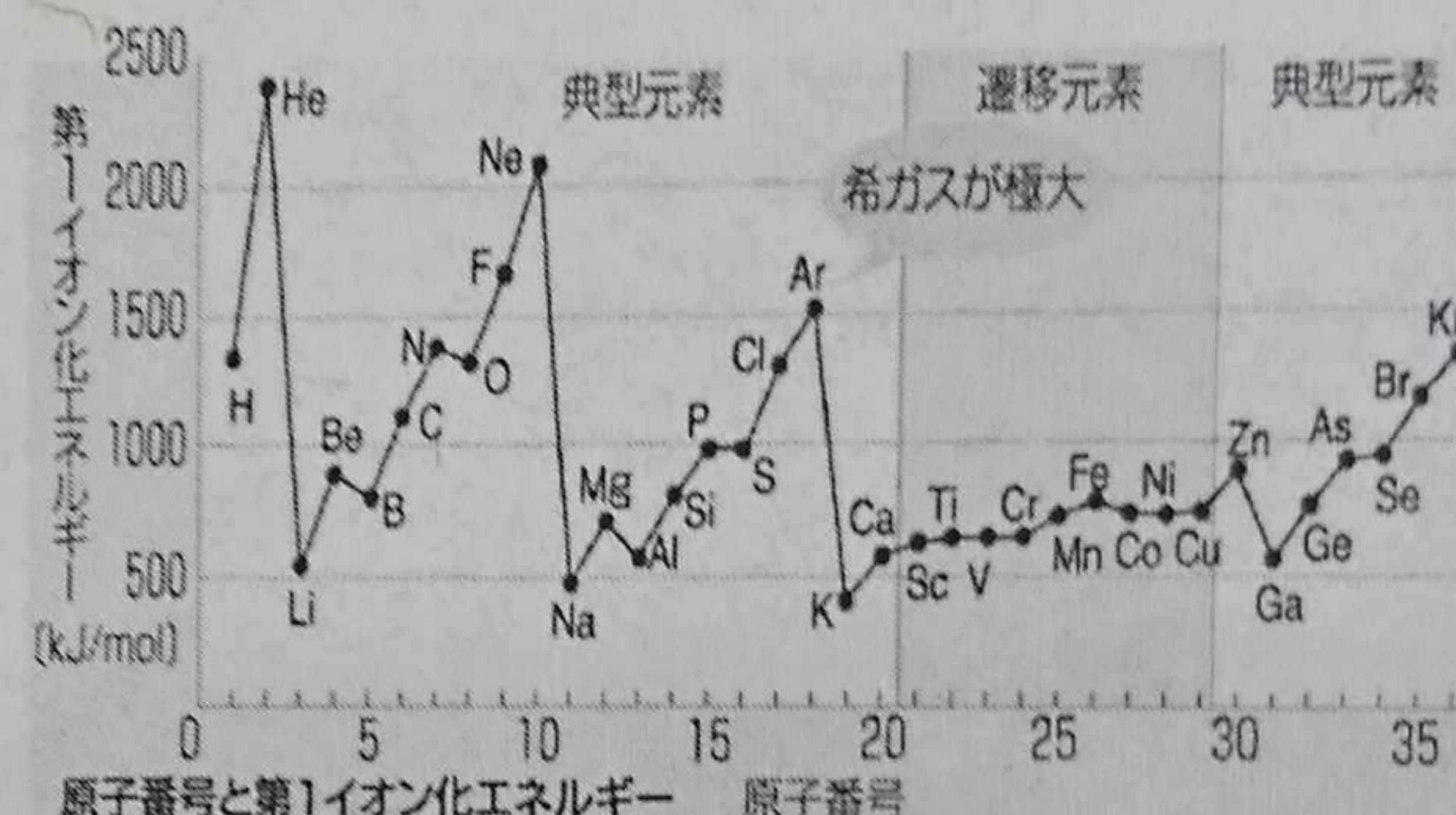
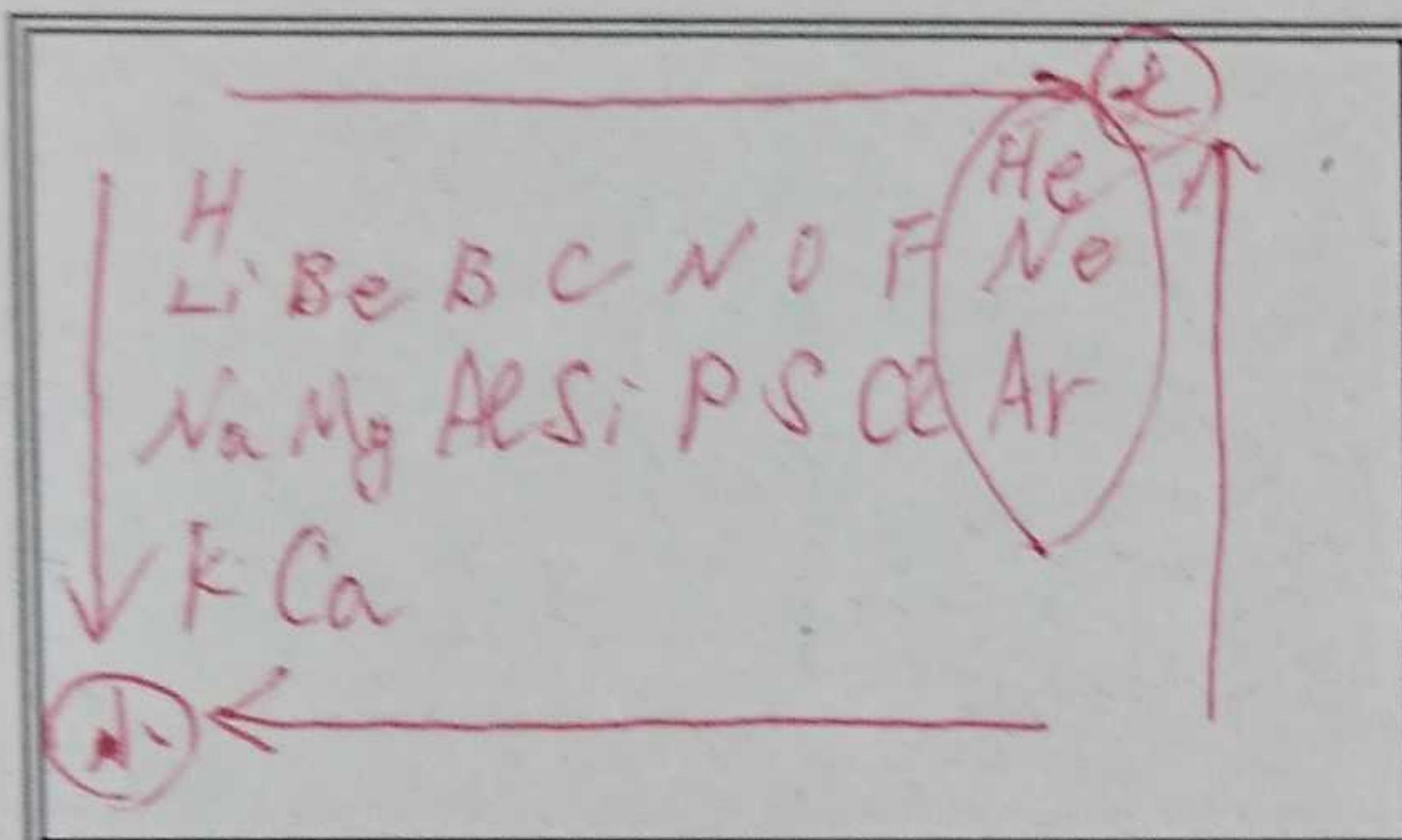
B イオン化工エネルギーと電子親和力

(1)

## (1) 付加化エネルギー

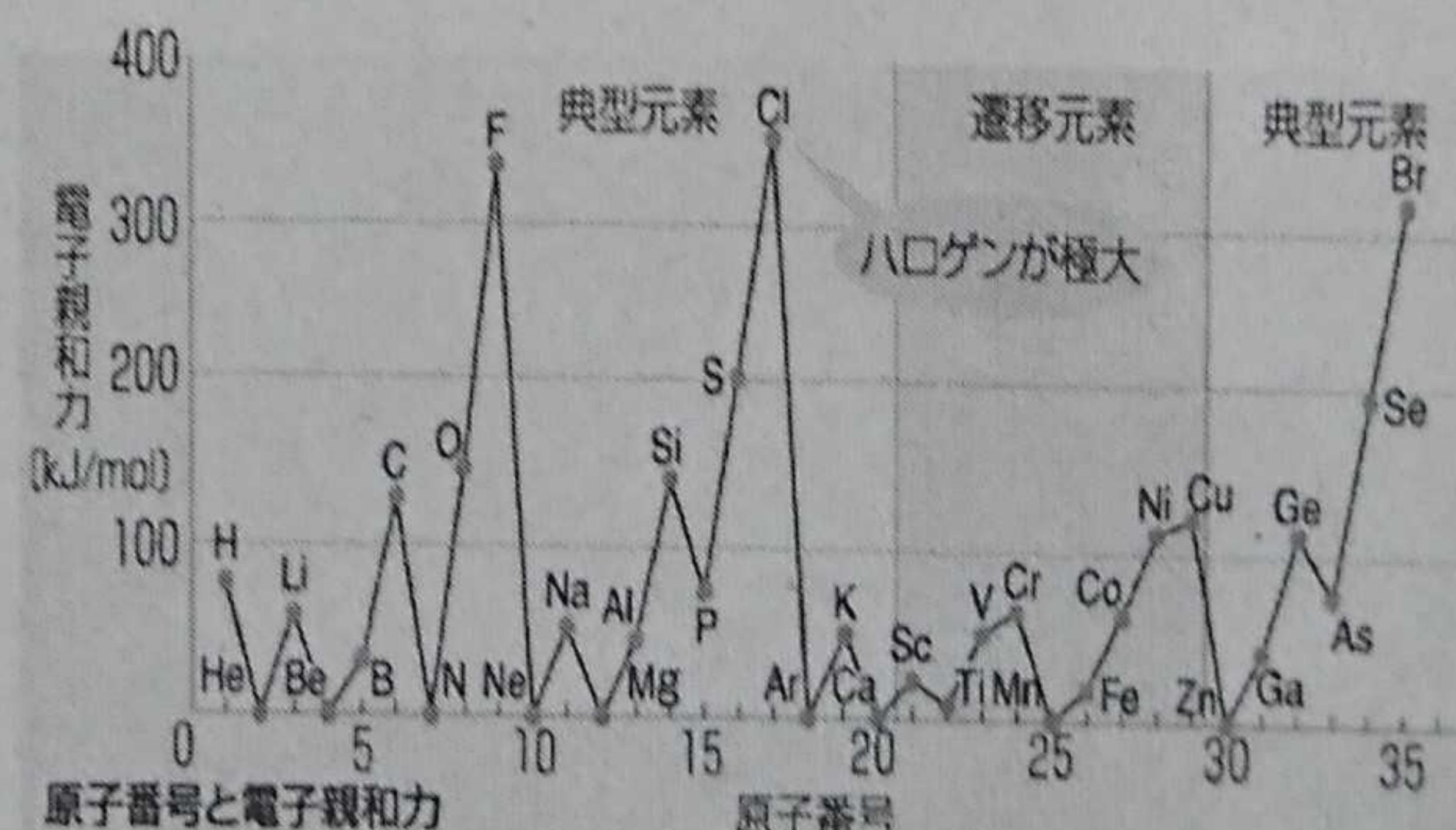
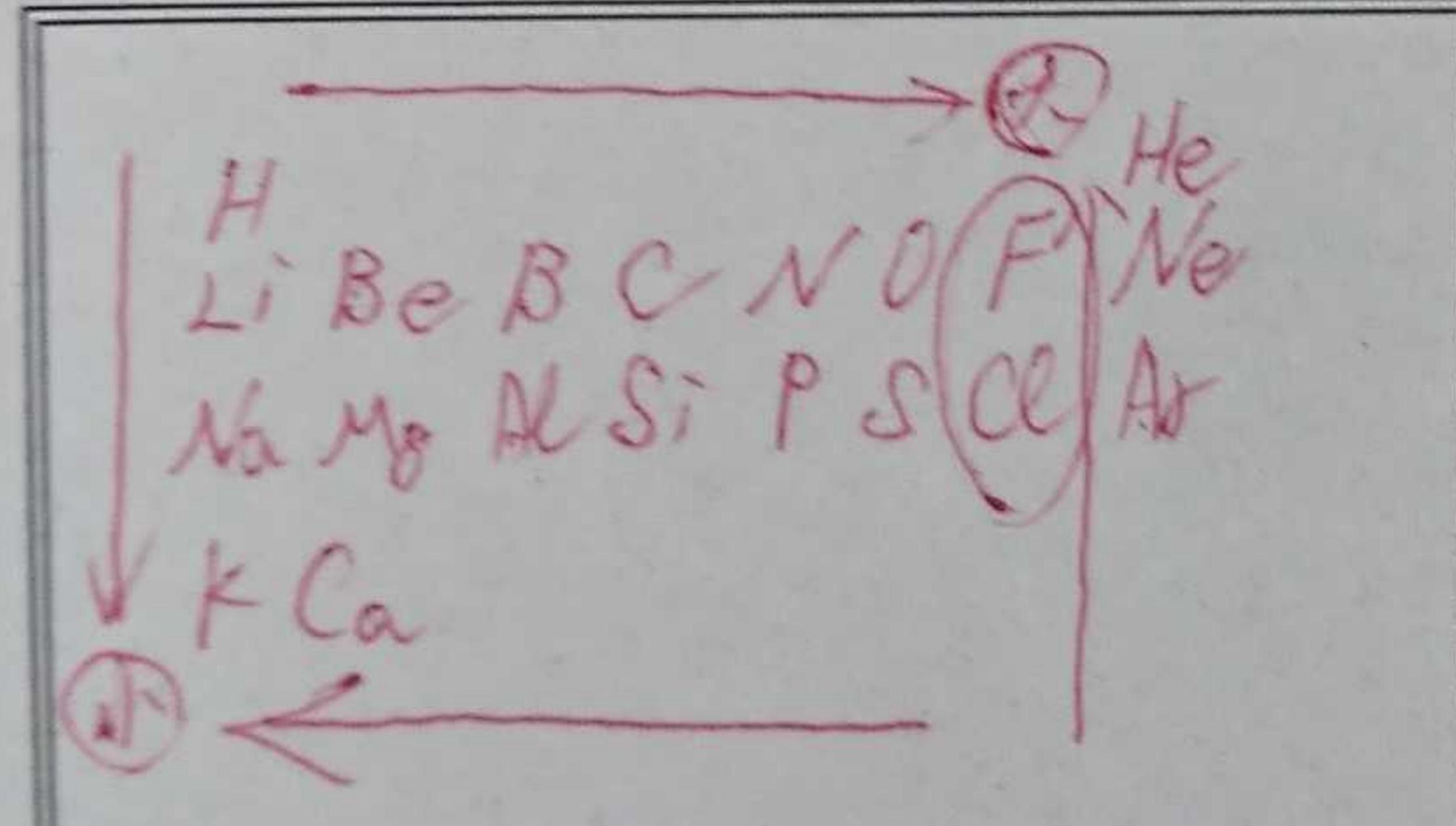
原子から電子(1個)を取り、(1価の)陽イオンにするのに必要なエネルギー

※陽性が強いほど値は大きい。

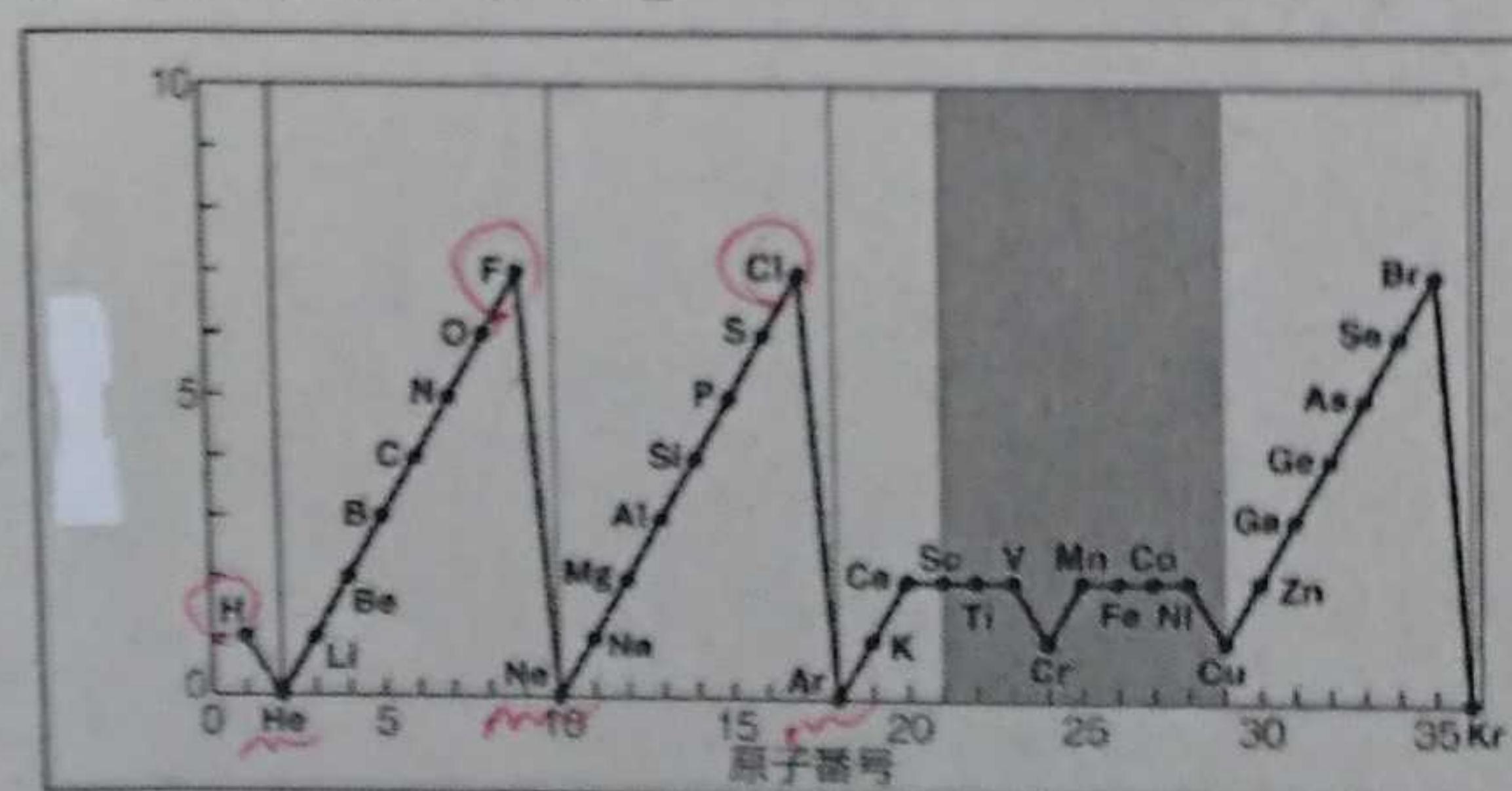


## (2) 電子親和力

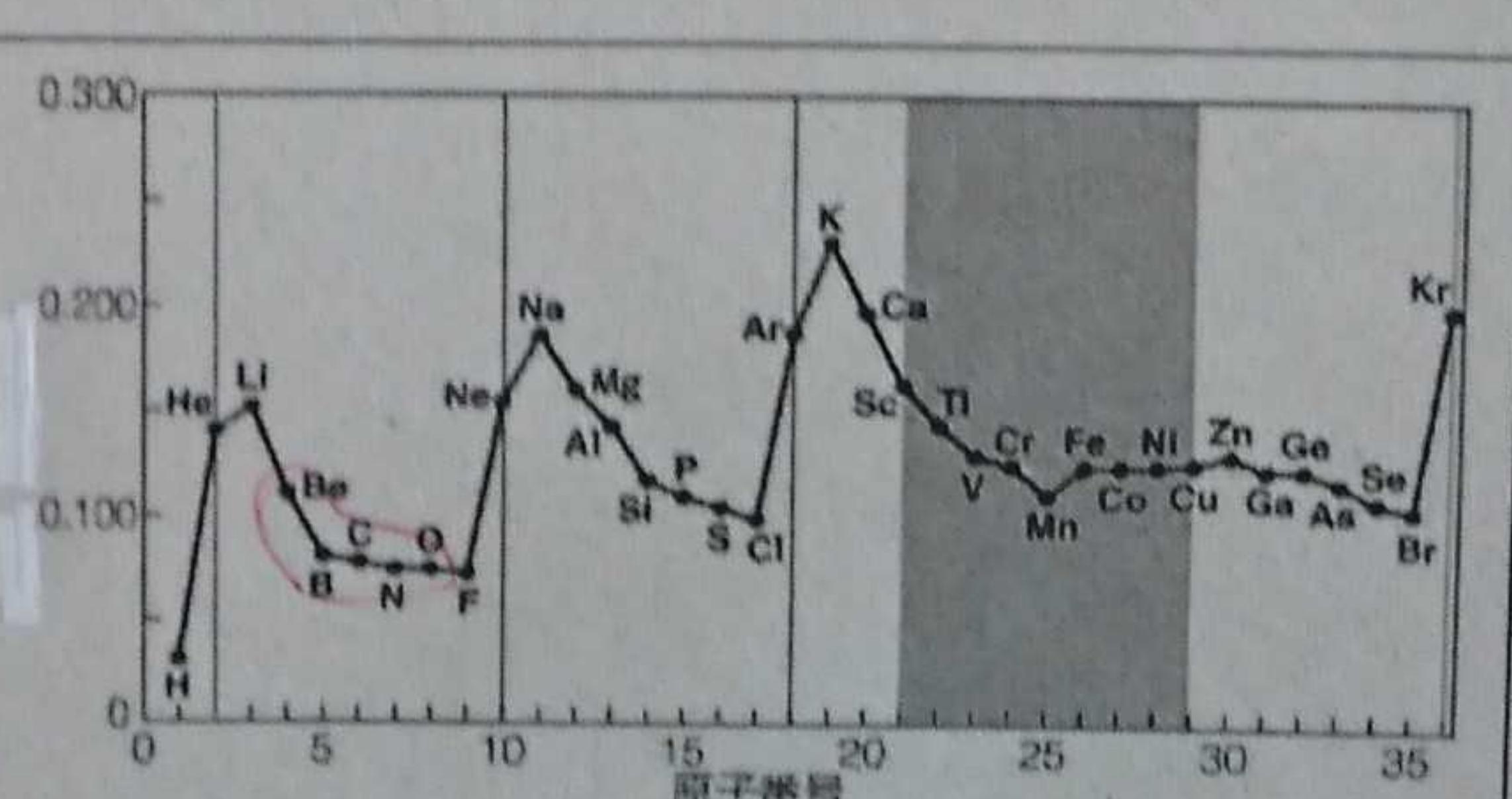
原子が電子(1個)を受け取り、(1価の)陰イオンになるとき放出するエネルギー



## 【その他のグラフ】



## 原子番号と (3) 価電子数



## 原子番号と (4) 原子半径

同族 → 電子层数の数

同周期 → 原子核中の陽子数が増えるほど  
周りの電子数も増えてやがる

## N0. 1 1 の重点項目

今回の「イオン化工エネルギーと電子親和力」では、それぞれについて3点押さえて下さい。

①イオン化工エネルギーとは？電子親和力とは？

②□で囲んでいるように、原子番号1～20までの元素のイオン化工エネルギー、電子親和力の大まかな大小関係

③グラフを見て、これはイオン化工エネルギーのグラフ、電子親和力のグラフと言えるように特徴(最大となる元素、グループ)

また、一番下の「その他のグラフ」についても、グラフを見て何のグラフか答えさせられることがあるので特徴をつかんでおきましょう。