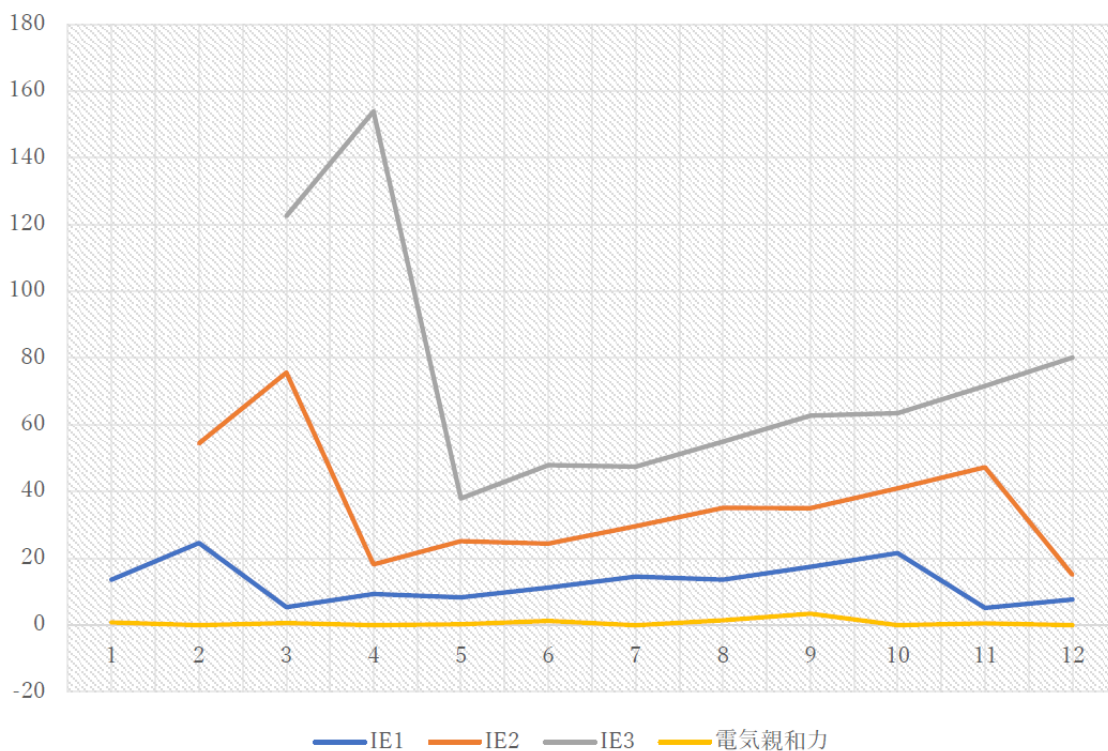


原子番号とエネルギー



IE^1 は第 18 族元素でピークを迎えるが、周期が 1 増えるごとにピークのエネルギーが低下する。 IE^1, IE^2 を比較すると第 n 次イオン化エネルギーがピークを迎える原子番号に 1 追加した原子番号で第 $n+1$ 次イオン化エネルギーはピークを迎えることが分かる。さらに E_{EA} がピークを迎えるのが上図では原子番号 9 番(F)、すなわち第 17 族元素であるので E_{EA} は IE^0 の逆過程に相当することも分かる。