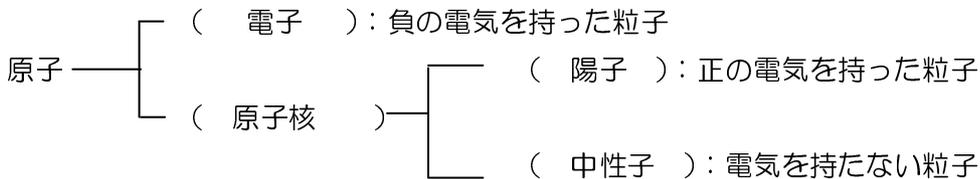


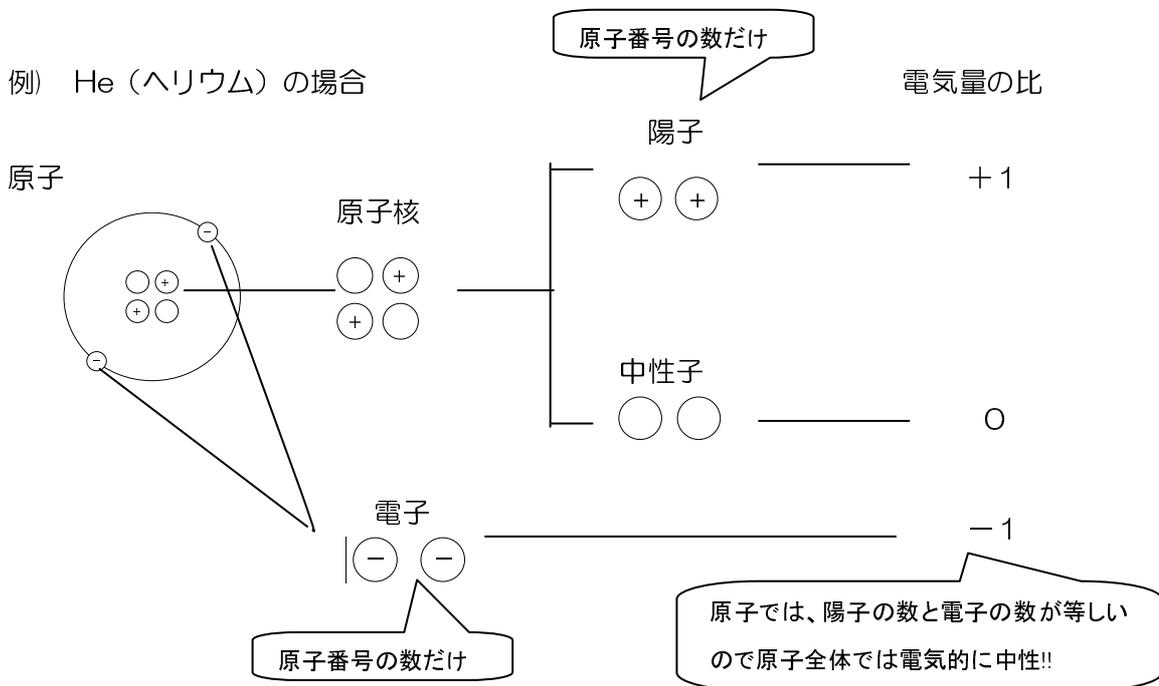
設問1, 5, 6

《原子の構造》

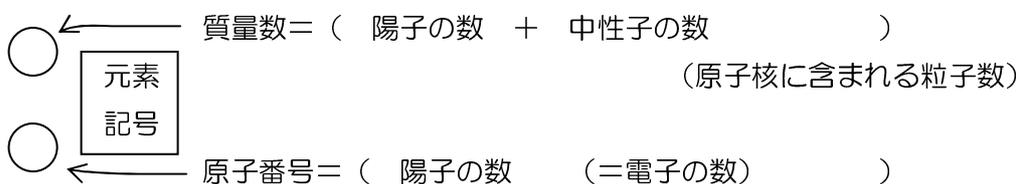
原子の中心には、正の電気を持った（原子核）があり、負の電気を持った（電子）がその周りを運動している。



例) He (ヘリウム) の場合



《原子の表し方》

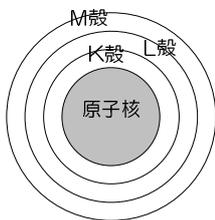


上の図は ${}^4_2\text{He}$ となる!

《原子の電子配置》

(電子殻) : 原子核のまわりの電子は、いくつかの層に分かれて存在している。
この層を電子殻という。内側からK殻、L殻、M殻・・・という。

↓ ↓ ↓
入る電子の最大数 2コ 8コ 18コ



電子は、原則として内側 (K殻) から順に外側の電子殻に入っていく。

設問12

《組成式の表し方》

1. 正と負の電荷をそろえるように、イオンの数を調整。

イオンからできている物質は陽イオンと陰イオンからできているが、全体的には電気を帯びていないため、組成式を作るときはイオンの価数の和が0になるように調節する。

(陽イオンのもつ正電荷の総和) = (陰イオンのもつ負電荷の総和)



2. 陽イオンの後に、陰イオンを書く。

3. 名称は陰イオンを先に、陽イオンを後に。



4. 多原子イオンが2個以上あるときは () でくる。

