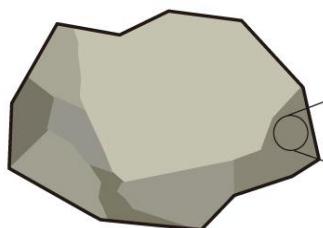


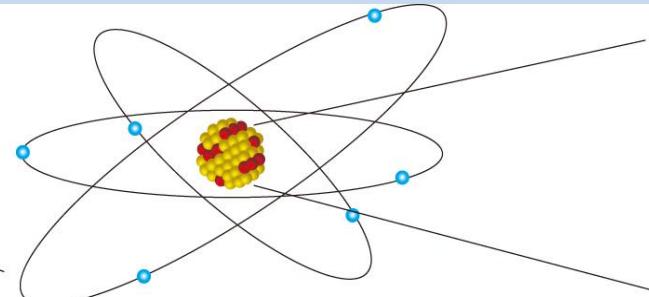
放射線

放射線はどこで生まれる？

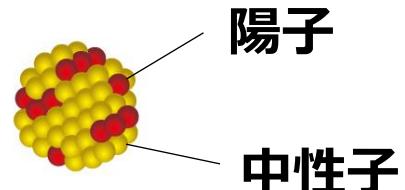
物質



原子



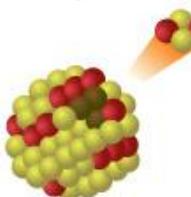
原子核



原子核

原子核

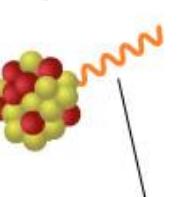
原子核
(高エネルギー状態)



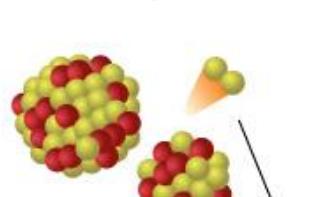
α (アルファ)線



β (ベータ)線
(電子)



γ (ガンマ)線



中性子線

α 壊変の例



ラジウム-226
〔陽子 88個
中性子 138個〕



ラドン-222
〔陽子 86個
中性子 136個〕

β 壊変の例



トリチウム
〔陽子 1個
中性子 2個〕



ヘリウム-3
〔陽子 2個
中性子 1個〕

電離
放射線



非電離
放射線

—— 電波, マイクロ波, 赤外線, 可視光線, 紫外線等

放射線には電離放射線と非電離放射線がありますが、通常放射線といった場合は、電離放射線のことをいいます。

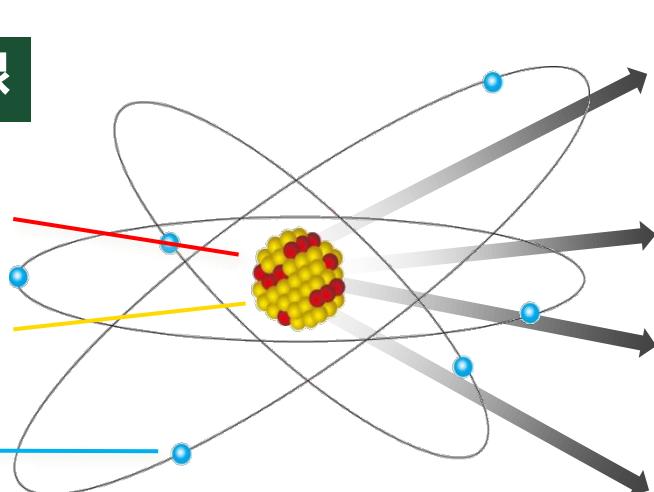
出典：高度情報科学技術研究機構/原子力百科事典ATOMICA「電離放射線」を改変

電離放射線

電離作用を有する放射線

粒子線

陽子
中性子
電子



α線 (原子核から飛び出るヘリウムの原子核)

β線 (原子核から飛び出る電子)

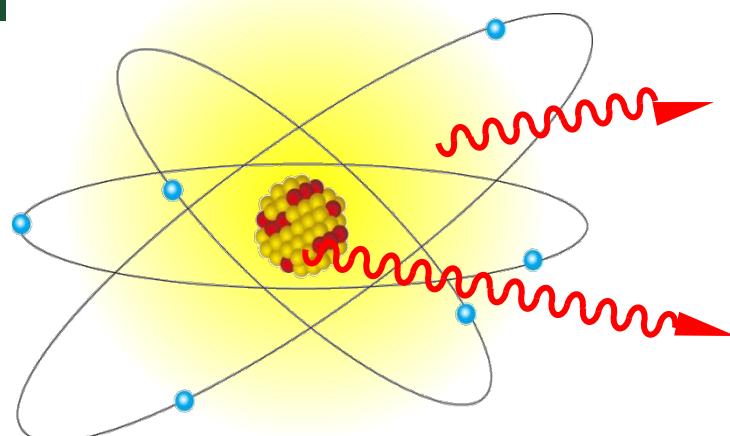
中性子線 (原子炉, 加速器等から作られる)

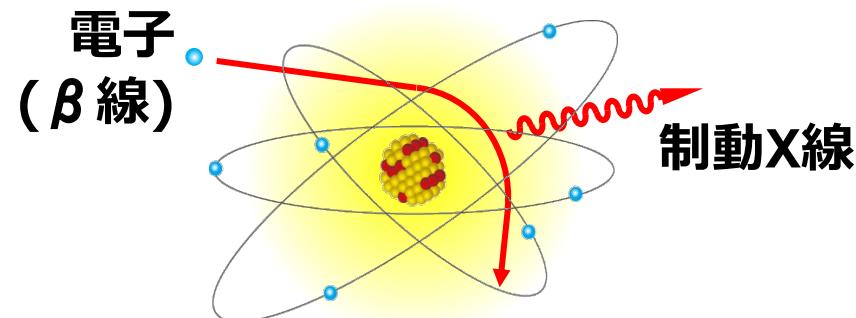
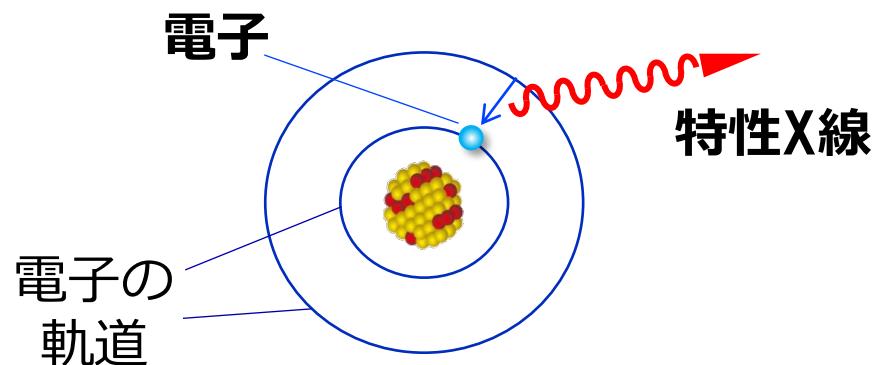
陽子線 (加速器等から作られる)

電磁波

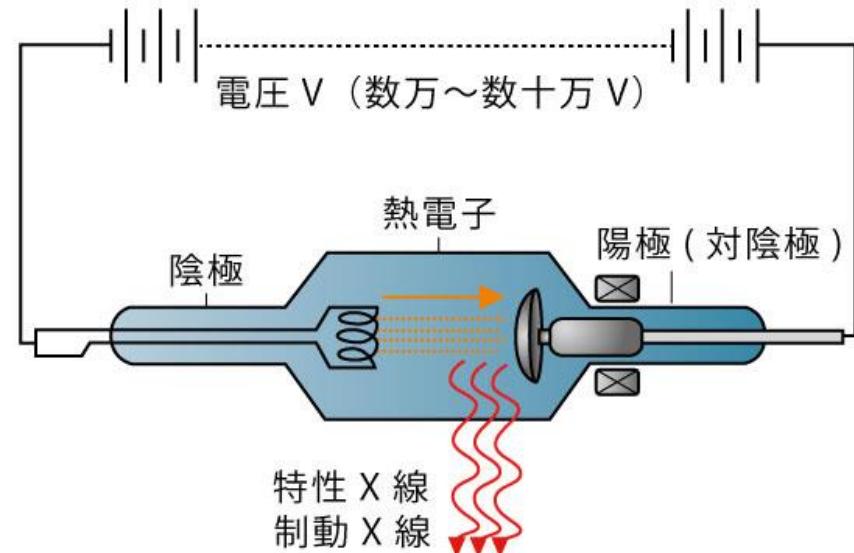
X線 (原子核の外で発生)

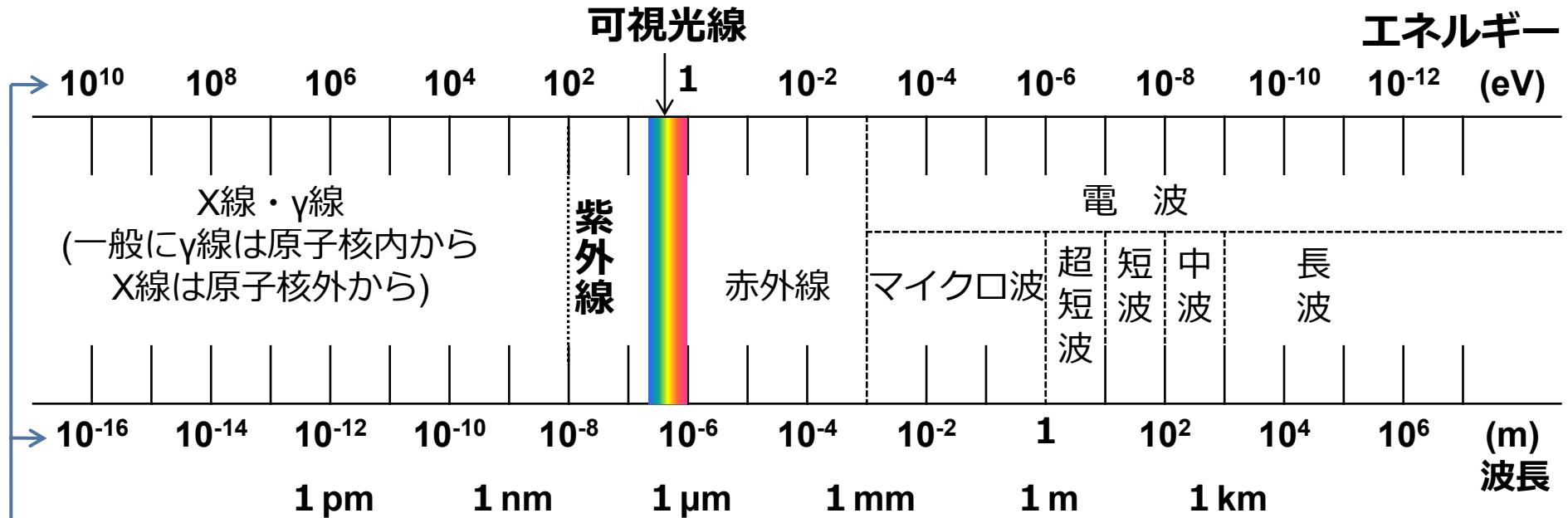
γ線 (原子核から放出)



制動X線**特性X線**

X線発生装置の構造図

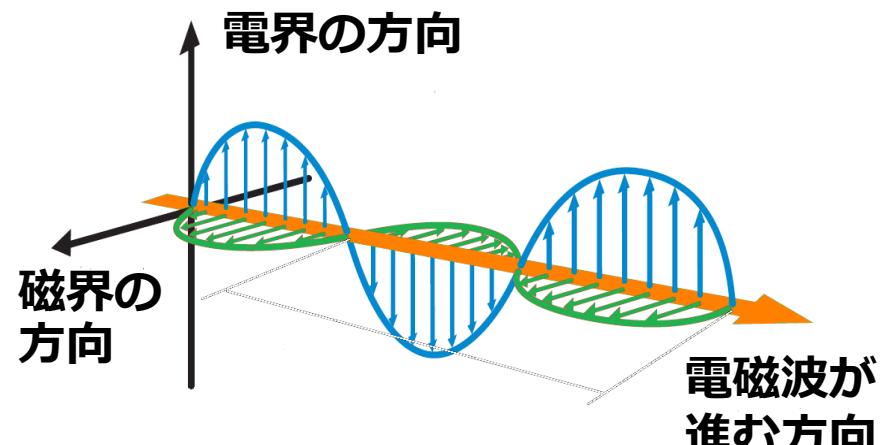


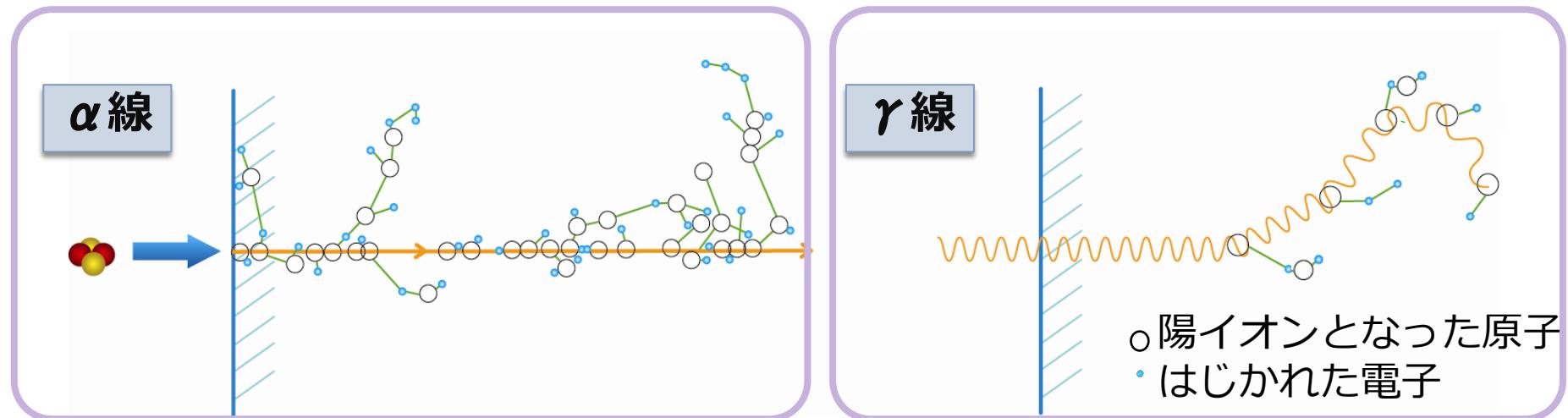
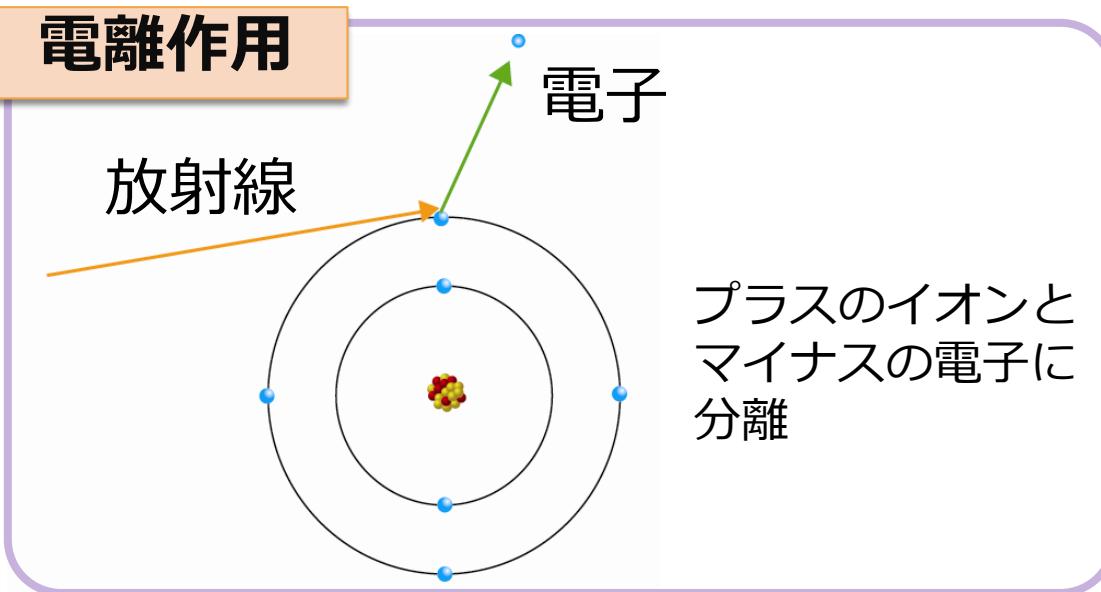


- 光は波としての性質のほかに粒子としての性質を持ちます
- 電磁波を粒子と捉えたときに「光子」と呼びます

上の数字は光子のエネルギー(eV)、
下の数字は波動としての波長(m)を示します

pm : ピコメートル μm : マイクロメートル
nm : ナノメートル eV : 電子ボルト





• α 線

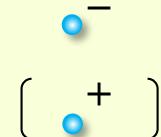
- 陽子 2 個 + 中性子 2 個
- ヘリウム (He) の原子核
- 荷電粒子 (2 +)



電離密度高

• β 線

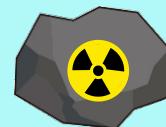
- 電子 (あるいは陽電子)
- 荷電粒子 (-あるいは+)



電離密度低

• γ 線・X線

- 電磁波 (光子)



電離密度低・透過力大

• 中性子線

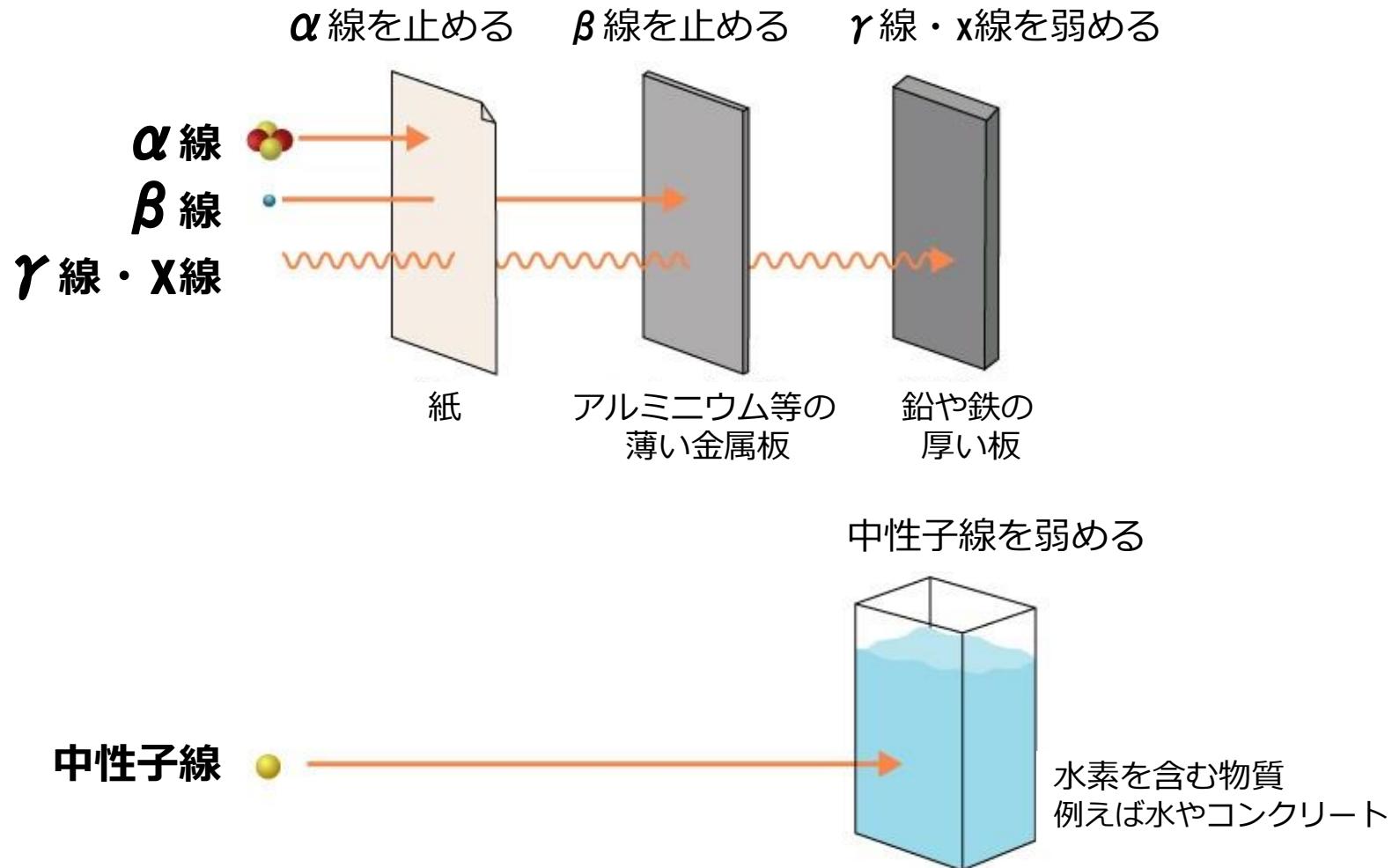
- 中性子
- 非荷電粒子



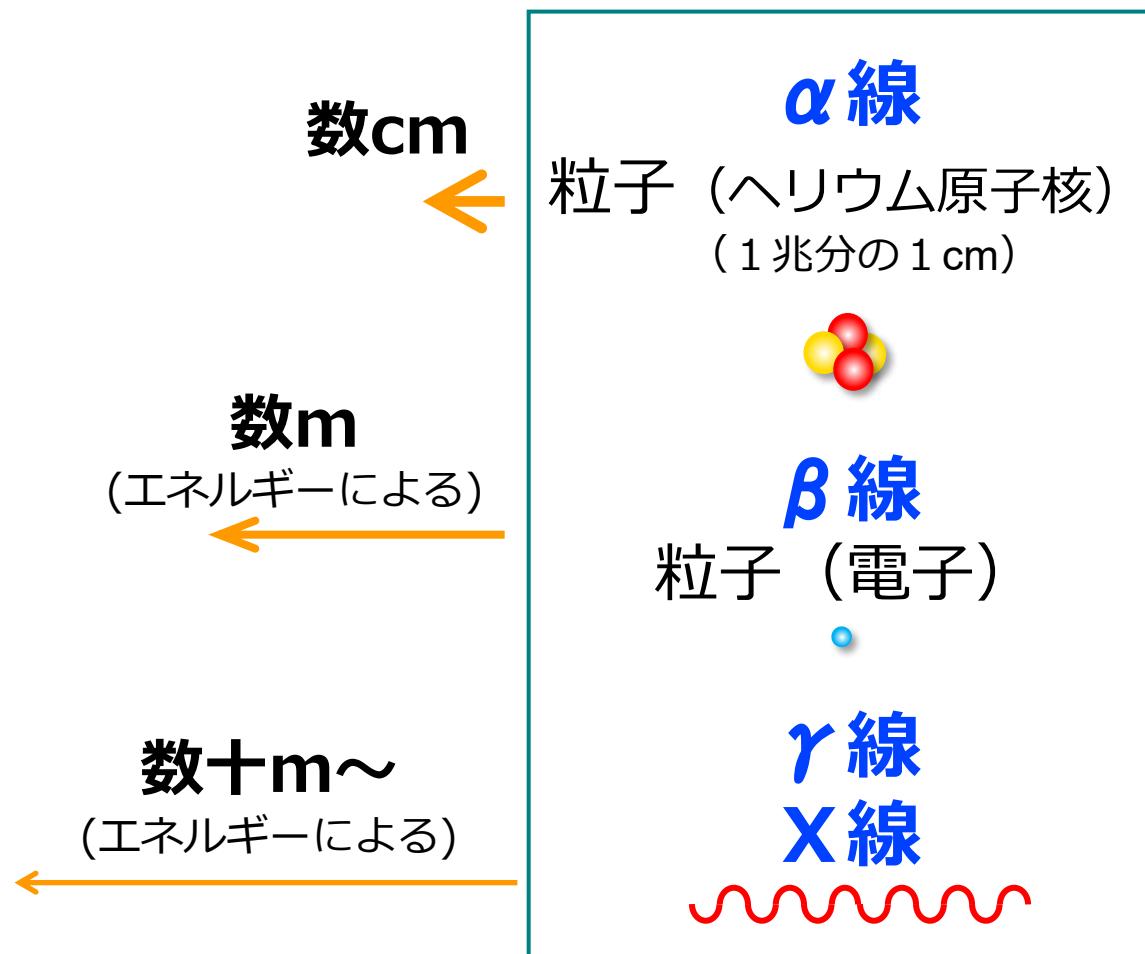
電離密度高

同じ電離数の場合、電離密度が高い方がより生物影響が大きい

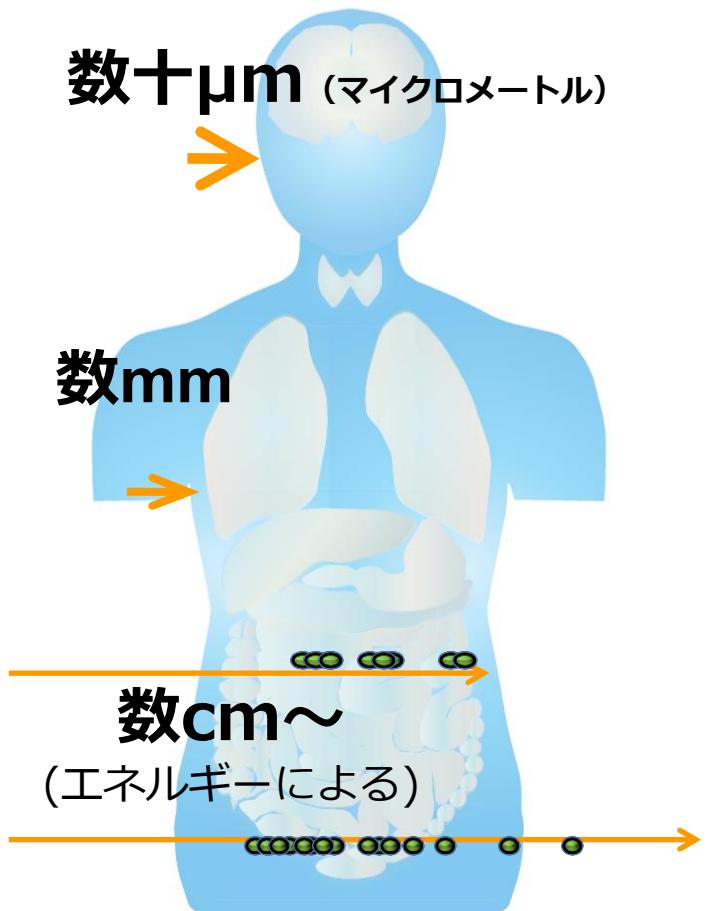
放射線は、いろいろな物質で遮ることができます



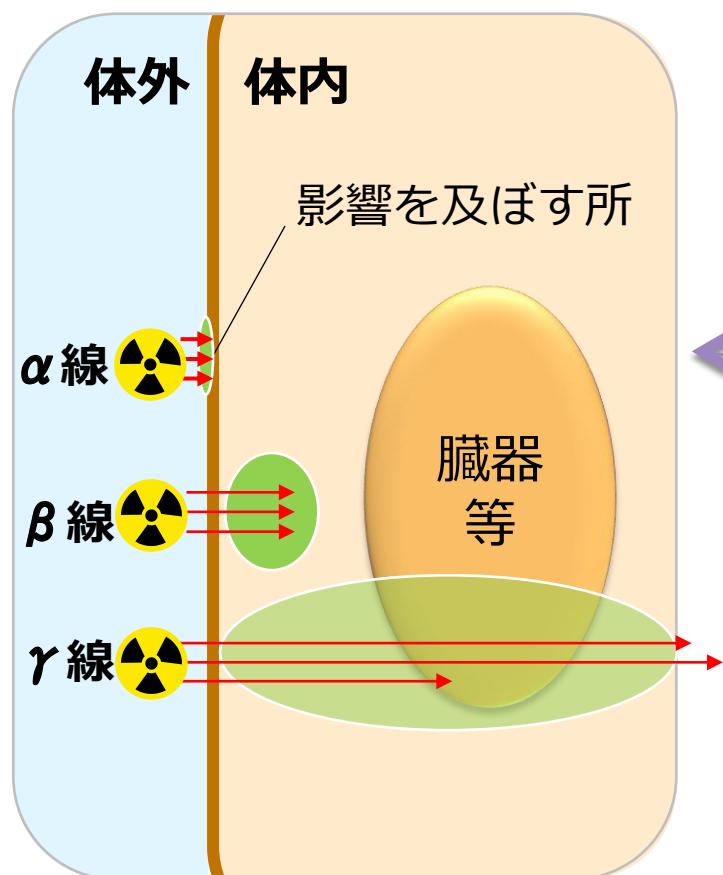
空气中で飛ぶ距離



体に当たると



放射性物質が体外にある場合



放射性物質が体内にある場合

