## 4-3 重イオンが細胞に良く効くのはなぜ? その謎を化学で解く -DNA損傷を引き起こす活性種を定量評価-



図4-7 重イオン飛跡に沿って水溶液中に生成する活性種 重イオンは飛跡に沿って高密度にエネルギーを付与し、活性種 を生成します。その空間分布は照射イオンの質量やエネル ギーで決まります。また、活性種は時間とともに反応や拡散を します。



図 4-8 イオンの質量やエネルギーに依存する水酸化ラジカ ル収率

重イオンにより生成する水酸化ラジカルの収率は、イオンのエ ネルギーが増加するほど増加することを明らかにしました。 また、同一エネルギーではイオンの質量が大きくなるに従い収 率が下がりました。



図4-9 ヘリウムイオン照射における水酸化ラジカル収率の経時変化 水酸化ラジカル(収率)は、ヘリウムイオン照射直後のナノ秒の時間 領域において、拡散や反応により時間経過に伴い小さくなりました。 同様の傾向が、ほかのエネルギー値及びイオン種においても観測され ました。

植物のイオンビーム育種(品種改良)や重粒子線がん治 療に利用されている高エネルギー重イオンは、細胞組織 内(すなわち水溶液中)に、γ線など従来用いられてきた 放射線とは異なる空間分布で反応性の高い活性種(水酸 化ラジカルなど)を生成させることができます(図4-7)。 この重イオンの特性はLET(線エネルギー付与)を用い て説明されることが多いのですが、LETでは活性種の空 間的な分布を説明できません。また、活性種は時間とと もに拡散・反応します。水酸化ラジカルは放射線化学的 見地から最も重要な活性種と考えられるため、私たち は、イオンの質量とエネルギー、さらには照射直後の時 間経過に着目して、水酸化ラジカルの収率を評価しました。

私たちは、水酸化ラジカルを捕捉するためにフェノー ルを水に溶解したものを試料とし、この水溶液に質量や エネルギーを系統的に変えながら重イオンを照射しま した。水酸化ラジカルとフェノールとの反応生成物の収 率から、水中で連続的に変化するイオンのエネルギーに 対する水酸化ラジカルの収率を求めました。その結果、 図4-8に示すように、収率は同一質量ではイオンのエネ ルギーとともに増加すること、同一エネルギーではイオ ンの質量が大きくなるにつれて収率が下がることを明ら かにしました。更に照射直後からの時間経過に伴い減少 することを明らかにしました(図4-9)。これらの結果 は、重イオン飛跡周りのミクロな領域の活性種の初期空 間分布の違いや、その後の反応・拡散現象によって説明 できます。

現在、重イオン照射後の初期化学活性種の時間的挙動 をリアルタイムで観測することができる時間分解分光シ ステムを構築中です。このシステムにより今回のデータ の信頼性が高まるとともに、DNAなど生体分子との反応 が直接観測できるようになります。

## ●参考文献

Taguchi, M. et al., Yield of OH Radicals in Water under Heavy Ion Irradiation. Dependence on Mass, Specific Energy and Elapsed Time, Nuclear Science and Techniques, vol.18, issue 1, 2007, p.35-38.