

(問題5の続き)

問2 次の文を読んで、設問（1）～（6）に答えよ。

地球上の炭素の同位体は、安定同位体として¹²Cと¹³Cが存在し、加えて放射性同位体¹⁴C（半減期5730年）が、宇宙線起源の中性子と、大気中の（ア）から生成し存在している。

¹³C/¹²C比は、現在および過去の炭素循環の追跡の指標として用いられている。測定試料の同位体比Rxの、標準試料の同位体比Rsからの相対的なずれを千分率（パーミル）で表すδ¹³C値が使われている。また¹⁴C/¹²C比は炭素を含む物質の年代測定に利用されている。

- (1) δ¹³C値を定義する式をRxとRsを用いて表せ。
- (2) 石油や石炭は化石燃料と呼ばれ、過去の生物の作った有機物が原料となっていると考えられている。この説を裏付ける根拠を、①石油や石炭のδ¹³C値の特徴と、②それ以外の特徴について一つずつ示せ。
- (3) ¹⁴Cの生成に関して、上の文中の（ア）に当たる核種を答えよ。
- (4) ある植物化石中の¹⁴C/¹²C比は、その植物が生育していた時の1/3であった。この植物が枯れたのは何年前か。有効数字二ヶタで求めよ。なお植物の死後、炭素に関しては、閉鎖系が保たれていたとする。必要ならばln 2 = 0.70, ln 3 = 1.10を用いてもよい。
- (5) 化石燃料の大量消費は、大気中の二酸化炭素の¹⁴C/¹²C比にどのような影響を与えるか説明せよ。
- (6) 化石燃料の大量消費は、大気中の二酸化炭素のδ¹³C値にどのような影響を与えるか説明せよ。