

102-3

問題文

α 壊変により放出される α 粒子はどの元素の原子核に相当するか。1つ選べ。

1. ${}^1\text{H}$
2. ${}^4\text{He}$
3. ${}^7\text{Li}$
4. ${}^{11}\text{B}$
5. ${}^{12}\text{C}$

解答

2

解説

α 粒子とは、He の原子核です。 具体的には、陽子 2 個と中性子 2 個です。 これは、He の原子核に対応します。

以上より、正解は 2 です。

ちなみに、 β 粒子は、電子線のことです。 ※ β^+ 壊変では、 e^+ （陽電子）が、 β^- 壊変では、 e^- （電子）が放出されます。

γ 崩壊では、 γ 線と呼ばれる 波長 10pm 以下の電磁波が放出されます。

参考)