

105-4

問題文

元素の原子量をH=1.0079、C=12.0107、O=15.9994、Pb=207.2とすると、酢酸鉛(II)の式量の有効数字の桁数として正しいのはどれか。1つ選べ。

1. 3
2. 4
3. 5
4. 6
5. 7

解答

2

解説

酢酸鉛(II)は $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COOH})_2$ です。

元素の原子量について、有効数字の桁数は
Hが5桁、Cが6桁、Oが6桁、Pbが4桁です。

式量は、各元素の原子量を足し合わせて出すので、「最も小さい桁数」が有効数字の桁数となります。つまり「4桁」です。

以上より、正解は2です。

類題