科学家已研究出高能微粒N5+，关于它的说法正确的是（ ）

A. N5+是由5个氮原子构成的单质

B. N5+中只有质子没有中子和电子

C. 每个N5+中含有35个质子和34个电子

D. 每个N5+中含有35个质子和35个电子

解析：

N5+是带电的微粒，不是物质，所以A选项是错的。

N5+是离子符号，一个N5+离子中含有5个氮原子，5个氮原子共应有35个质子、35个电子，而此微粒带一个单位正电荷，应已失去1个电子，为35个质子、34个电子。

答案：C