Hemoglobine is opgebouwd uit vier heemgroepen. Deze groepen kunnen binden aan een Fe2+ ion (ferro-ion).

Fe ( ijzer) is een overgangsmetaal, met atoomnummer 26 en massagetal 56.

Het Fe2+ ion van de hierboven beschreven isotoop van ijzer bevat:

A. 26 protonen, 26 elektronen en 30 neutronen

B. 26 protonen, 24 elektronen en 30 neutronen

C. 26 protonen, 24 elektronen en 24 neutronen

D. 26 protonen, 26 elektronen en 32 neutronen

**Answer: B**