Wat is de verandering in oxidatiegetal ('denkbeeldige' lading) van:

Mn in MnO4ˉ, en

O in H2O

in de volgende redoxreactie?

4 MnO4ˉ(aq) + 2 H2O(l) ⇌ 4 MnO2(s) + 3 O2(g) + 4 OHˉ(aq)

A. van Mn+7 naar Mn+2 en O-2 naar O-1

B. van Mn+7 naar Mn+4 en O2ˉ naar O0

C. van Mn+7 naar Mn+2 en O-2 naar O2-2

D. van Mn+7 naar Mn+4 en O-2 naar O0

**Answer: D**