In aanwezigheid van water kan corrosie van ijzeren pijpen optreden. Om te verhinderen dat die corrosie optreedt, kan door middel van elektrolyse een laagje van een metaal als magnesium op het ijzer worden aangebracht (‘electroplating’).

Welke van de volgende uitspraken is juist?

A. Tijdens 'electroplating' reageert ijzer als anode (positieve elektrode);
Tijdens corrosie wordt water geoxideerd.

B. Tijdens 'electroplating' reageert ijzer als kathode (negatieve elektrode);
Tijdens corrosie wordt zuurstof gereduceerd.

C. Tijdens 'electroplating' ontstaat magnesium aan de anode (positieve elektrode);
Tijdens corrosie wordt ijzer geoxideerd.

D. Tijdens 'electroplating' ontstaat magnesium aan de kathode (negatieve elektrode);
Tijdens corrosive wordt ijzer gereduceerd.

**Answer: B**