Bekijk de onderstaande tabel met standaardelektrodepotentialen voor de redoxkoppels:

|  |  |
| --- | --- |
| Koppel | Standaardelektrodepotentiaal (V) |
| Fe2+ / Fe | -0,44 |
| Cu2+ / Cu | +0,34 |
| Zn2+ / Zn | -0,76 |
| Ag+ / Ag | +0,80 |

Welk van de onderstaande beweringen is waar, wanneer de genoemde deeltjes in een elektrochemische cel, uitgaande van standaardomstandigheden, met elkaar in contact worden gebracht?

A. Fe2+(aq) wordt gereduceerd als het in contact gebracht wordt met Cu(s), Zn(s) en Ag(s)

B. Fe2+(aq) reageert als een oxidator als het in contact gebracht wordt met Ag(s) en Cu(s), en Fe(s) reageert als een reductor als het in contact gebracht wordt met Zn2+(aq)

C. Fe(s) wordt geoxideerd als het contact gebracht wordt met Ag+(aq) en Cu2+(aq), en Fe2+(aq) wordt gereduceerd als het in contact gebracht wordt met Zn(s)

D. Fe(s) wordt geoxideerd als het in contact gebracht wordt met Zn2+(aq)

**Answer: C**