

סוזורקלאז 0.171 מול



אין מעבר אלקטרונים כי התגובה
אינה תגובת חצי-אוקסידציה

כמה מול אלקטרונים עוברים כש:
0.9 גרם מגן חמצני, $\text{MnO}_2^{(s)}$,
מגיבים במלואם בתגובה:
 $2\text{MnO}_2^{(s)} + 4\text{KOH}^{(aq)} + \text{O}_2^{(g)} \rightarrow 2\text{K}_2\text{MnO}_4^{(aq)} + 2\text{H}_2\text{O}^{(l)}$

0.02 מול אלקטרונים

כמה מול אלקטרונים עוברים כאשר מתקבלים
261 גרם של תוצר תהליך החיזור בתגובה:



9 מול אלקטרונים

כמה מול אלקטרונים עוברים כאשר
3.14 גרם מחד מגניב במלואם בתגובה:
 $\text{UF}_4^{(s)} + 2\text{Mg}^{(s)} \rightarrow \text{U}^{(s)} + 2\text{MgF}_2^{(s)}$

0.258 מול אלקטרונים

ישנן שני סוגים של אלקטרונים עוברים כאן:
אלא סוליום ואלום מגיבים במלואם בתגובה:
 $4\text{Fe}^{(s)} + 3\text{O}_2^{(g)} \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3^{(s)}$
כמה מול אלקטרונים עוברים כאן
3.2 גרם מחד מגניב במלואם בתגובה