

مقارنة قوة العوامل المؤكسدة والمختزلة

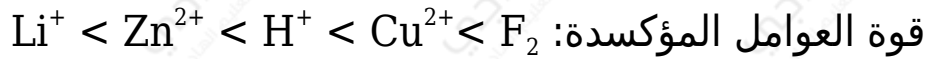
لمقارنة قوة العوامل المؤكسدة وقوة العوامل المختزلة في جدول جهود الاختزال:
دائماً تكون العوامل المؤكسدة على يسار نصف التفاعل، والعوامل المختزلة على يمين نصف التفاعل.

نصف تفاعل الاختزال	(فولت) E°
$\text{Li}^+ + e^- \rightarrow \text{Li}$	- 3.05
$\text{Zn}^{2+} + 2e^- \rightarrow \text{Zn}$	- 0.76
$2\text{H}^+ + 2e^- \rightarrow \text{H}_2$	0
$\text{Cu}^{2+} + 2e^- \rightarrow \text{Cu}$	+ 0.34
$\text{F}_2 + 2e^- \rightarrow 2\text{F}^-$	+ 0.87

زيادة قوة العامل المؤكسد (Red arrow pointing down)

زيادة قوة العامل المختزل (Blue arrow pointing up)

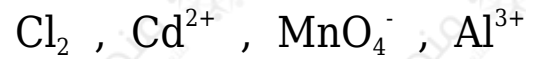
يتضح من الجدول أن الفلور (F_2) أكثر ميلاً للاختزال (جهد اختزاله أكبر) فهو أقوى العوامل المؤكسدة مقارنة بالأيونات (Li^+ , Zn^{2+} , H^+ , Cu^{2+}) وبالمثل فإن الليثيوم (Li) أكثرها ميلاً للتأكسد فهو أقوى العوامل المختزلة مقارنة بكل من (F^- , Cu , H_2 , Zn) وهذا يعني أن:



مثال (1):

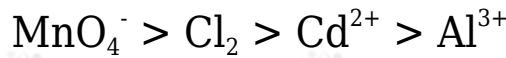
أستعين بجدول جهود الاختزال المعيارية، وأرتب المواد الآتية تصاعدياً وفق قوتها كعوامل مؤكسدة في الظروف المعيارية:

نصف تفاعل الاختزال	E° (V)
$Al^{3+} + 3e^{-} \rightleftharpoons Al$	-1.66
$Cd^{2+} + 2e^{-} \rightleftharpoons Cd$	-0.40
$Cl_2 + 2e^{-} \rightleftharpoons 2Cl^{-}$	1.36
$MnO_4^{-} + 4H^{+} + 2e^{-} \rightleftharpoons Mn^{2+} + 2H_2O$	1.51



الحل:

العوامل المؤكسدة هي المواد التي تعرضت للاختزال، وتوجد على يسار أنصاف التفاعلات، وهي المادة التي تمتلك جهد اختزال أعلى، أكثر ميلاً للاختزال، فهي أقوى عامل مؤكسد، ويصبح الترتيب كالآتي:

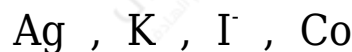


مثال (2):

أستعين بجدول جهود الاختزال المعيارية، ثم أجيب عن الأسئلة الآتية:

نصف تفاعل الاختزال	E° (V)
$K^{+} + e^{-} \rightleftharpoons K$	-2.92
$Co^{2+} + 2e^{-} \rightleftharpoons Co$	-0.28
$I_2 + 2e^{-} \rightleftharpoons 2I^{-}$	0.54
$Ag^{+} + e^{-} \rightleftharpoons Ag$	0.80

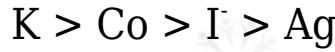
1- أرتب المواد الآتية تصاعدياً وفق قوتها كعوامل مختزلة في الظروف المعيارية:



2- هل يمكن لأيونات الكوبالت Co^{3+} أكسدة أيونات اليوديد I^{-} ؟ أفسر إجابتي.

الحل:

1- العوامل المختزلة هي المواد التي تعرضت للتأكسد، وتوجد على يمين أنصاف التفاعلات، المادة التي تمتلك جهد اختزال أقل، أقل ميلاً للاختزال، وأكثر ميلاً للتأكسد، فهي أقوى عامل مختزل، ويصبح الترتيب كآتي:



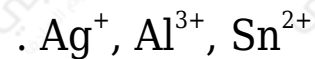
2- جهد اختزال اليود أعلى منه للكوبالت؛ أي أن اليود أكثر ميلاً للاختزال من أيونات الكوبالت؛ لذلك لا تؤكسد أيونات الكوبالت Co^{3+} أيونات اليود I^- .

سؤال 1 :

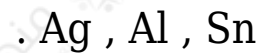
أستخدم الجدول المجاور للإجابة عما يأتي:

نصف تفاعل الاختزال	E° (فولت)
$Al^{3+} + 3e^- \rightarrow Al$	- 1.66
$Sn^{2+} + 2e^- \rightarrow Sn$	- 0.14
$Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$	+ 0.80

1- أرتب المواد التالية تصاعدياً وفق قوتها كعوامل مؤكسدة:



2- أرتب المواد التالية تصاعدياً وفق قوتها كعوامل مختزلة:



سؤال 2 :

رقم الخلية	الأقطاب	العامل المؤكسد	E° الخلية (فولت)
1	B , A	A^+	1.20
2	B , D	D^{2+}	0.27
3	C , D	D^{2+}	0.10
4	H_2, D	H^+	0.13
5	A , C	??	??

يبين الجدول المجاور بيانات لعدد من الخلايا الجلفانية. أدرسه ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

- 1- ما القطب الذي يمثل المصعد في الخلية رقم (2)؟
- 2- أكتب معادلة المهبط في الخلية رقم (1)؟
- 3- ما رقم الخلية التي يزداد فيها تركيز (D^{2+})؟
- 4- أحدد اتجاه سريان الإلكترونات عبر الأسلاك في الخلية رقم (3)؟
- 5- ما قيمة جهد الخلية الجلفانية في الخلية رقم (5)؟
- 6- أيُّهما أقوى كعامل مؤكسد: (A^+) أم (C^{2+})؟
- 7- أرتب الفلزات حسب قوتها كعوامل مختزلة.

سؤال (3):

إذا علمت أن جهد الخلية المكونة من الفلزين (X, Y) في الظروف المعيارية تساوي ($0.57 V$)، وأن جهد الخلية المكونة من الفلزين (X, W) في الظروف المعيارية تساوي ($0.78 V$)، وأن المادة X في الخليتين هي المهبط، فأجب عن الأسئلة الآتية:

- 1- أرتب الفلزات الثلاثة حسب قوتها كعوامل مختزلة.
- 2- أيُّهما أقوى كعامل مؤكسد: W^{2+} أم Y^{2+} ؟
- 3- ما قيمة جهد الخلية المعياري للخلية المكونة من الفلزين (Y, W)؟

إجابات أسئلة الدرس في الملفات المرفقة