

م	تفاعل الأكسدة	تفاعل الاختزال	العنصر / المركب / الأيون
1	$\text{Na} \longrightarrow \text{Na}^+ + \bar{e}$	$\text{Na}^+ + \bar{e} \longrightarrow \text{Na}$	صوديوم
2	$\text{K} \longrightarrow \text{K}^+ + \bar{e}$	$\text{K}^+ + \bar{e} \longrightarrow \text{K}$	بوتاسيوم
3	$\text{Li} \longrightarrow \text{Li}^+ + \bar{e}$	$\text{Li}^+ + \bar{e} \longrightarrow \text{Li}$	ليثيوم
4	$\text{Ag} \longrightarrow \text{Ag}^+ + \bar{e}$	$\text{Ag}^+ + \bar{e} \longrightarrow \text{Ag}$	فضة
5	$2\text{F}^- \longrightarrow \text{F}_2 + 2\bar{e}$	$\text{F}_2 + 2\bar{e} \longrightarrow 2\text{F}^-$	فلور
6	$2\text{Cl}^- \longrightarrow \text{Cl}_2 + 2\bar{e}$	$\text{Cl}_2 + 2\bar{e} \longrightarrow 2\text{Cl}^-$	كلور
7	$2\text{Br}^- \longrightarrow \text{Br}_2 + 2\bar{e}$	$\text{Br}_2 + 2\bar{e} \longrightarrow 2\text{Br}^-$	بروم
8	$2\text{I}^- \longrightarrow \text{I}_2 + 2\bar{e}$	$\text{I}_2 + 2\bar{e} \longrightarrow 2\text{I}^-$	يود
9	$\text{H}_2 \longrightarrow 2\text{H}^+ + 2\bar{e}$	$2\text{H}^+ + 2\bar{e} \longrightarrow \text{H}_2$	هيدروجين
10	$\text{Zn} \longrightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Zn}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Zn}$	خارصين
11	$\text{Cu} \longrightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Cu}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Cu}$	نحاس
12	$\text{Fe} \longrightarrow \text{Fe}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Fe}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Fe}$	حديد
13	$\text{Fe}^{2+} \longrightarrow \text{Fe}^{3+} + \bar{e}$	$\text{Fe}^{3+} + \bar{e} \longrightarrow \text{Fe}^{2+}$	حديد
14	$\text{Ni} \longrightarrow \text{Ni}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Ni}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Ni}$	نيكل
15	$\text{Ca} \longrightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Ca}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Ca}$	كالسيوم
16	$\text{Cd} \longrightarrow \text{Cd}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Cd}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Cd}$	كادميوم
17	$\text{Rh} \longrightarrow \text{Rh}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Rh}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Rh}$	روثنيوم
18	$\text{Mn} \longrightarrow \text{Mn}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Mn}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Mn}$	منجنيز
19	$\text{Mg} \longrightarrow \text{Mg}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Mg}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Mg}$	مغنسيوم
20	$\text{Pb} \longrightarrow \text{Pb}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Pb}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Pb}$	رصاص
21	$\text{Ba} \longrightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Ba}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Ba}$	باريوم
22	$\text{Hg} \longrightarrow \text{Hg}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Hg}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Hg}$	زئبق
23	$\text{Hg}^+ \longrightarrow \text{Hg}^{2+} + \bar{e}$	$\text{Hg}^{2+} + \bar{e} \longrightarrow \text{Hg}^+$	زئبق
24	$\text{Co} \longrightarrow \text{Co}^{2+} + 2\bar{e}$	$\text{Co}^{2+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Co}$	كوبالت
25	$\text{Co}^{2+} \longrightarrow \text{Co}^{3+} + \bar{e}$	$\text{Co}^{3+} + \bar{e} \longrightarrow \text{Co}^{2+}$	كوبالت
26	$\text{Se}^{2-} \longrightarrow \text{Se} + 2\bar{e}$	$\text{Se} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Se}^{2-}$	سيلينيوم
27	$\text{Al} \longrightarrow \text{Al}^{3+} + 3\bar{e}$	$\text{Al}^{3+} + 3\bar{e} \longrightarrow \text{Al}$	ألومنيوم
28	$\text{Cr} \longrightarrow \text{Cr}^{3+} + 3\bar{e}$	$\text{Cr}^{3+} + 3\bar{e} \longrightarrow \text{Cr}$	كروم
29	$\text{Au} \longrightarrow \text{Au}^{3+} + 3\bar{e}$	$\text{Au}^{3+} + 3\bar{e} \longrightarrow \text{Au}$	ذهب
30	$\text{Au}^+ \longrightarrow \text{Au}^{3+} + 2\bar{e}$	$\text{Au}^{3+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Au}^+$	ذهب
31	$\text{Au}^{2+} \longrightarrow \text{Au}^{3+} + \bar{e}$	$\text{Au}^{3+} + \bar{e} \longrightarrow \text{Au}^{2+}$	ذهب
32	$\text{Au} \longrightarrow \text{Au}^+ + \bar{e}$	$\text{Au}^+ + \bar{e} \longrightarrow \text{Au}$	ذهب
33	$\text{Mn}^{2+} \longrightarrow \text{Mn}^{3+} + \bar{e}$	$\text{Mn}^{3+} + \bar{e} \longrightarrow \text{Mn}^{2+}$	منجنيز
33	$\text{Sn}^{2+} \longrightarrow \text{Sn}^{4+} + 2\bar{e}$	$\text{Sn}^{4+} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Sn}^{2+}$	قصدير

35	<p>اختزال بروميد الفضة : $\text{AgBr} + \bar{e} \longrightarrow \text{Ag} + \text{Br}^-$ أكسدة بروميد الفضة : $\text{Ag} + \text{Br}^- \longrightarrow \text{AgBr} + \bar{e}$</p>
36	<p>اختزال كلوريد الفضة : $\text{AgCl} + \bar{e} \longrightarrow \text{Ag} + \text{Cl}^-$ أكسدة كلوريد الفضة : $\text{Ag} + \text{Cl}^- \longrightarrow \text{AgCl} + \bar{e}$</p>
37	<p>اختزال كلوريد الزئبقوز (الكالوميل) : $\text{Hg}_2\text{Cl}_2 + 2\bar{e} \longrightarrow 2\text{Hg} + 2\text{Cl}^-$ أكسدة كلوريد الزئبقوز (الكالوميل) : $2\text{Hg} + 2\text{Cl}^- \longrightarrow \text{Hg}_2\text{Cl}_2 + 2\bar{e}$</p>
38	<p>اختزال كبريتات الزئبق : $\text{Hg}_2\text{SO}_4 + 2\bar{e} \longrightarrow 2\text{Hg} + \text{SO}_4^{2-}$ أكسدة كبريتات الزئبق : $2\text{Hg} + \text{SO}_4^{2-} \longrightarrow \text{Hg}_2\text{SO}_4 + 2\bar{e}$</p>
39	<p>أكسدة جزيء الماء : $2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\bar{e}$ اختزال الأوكسجين في الوسط الحامضي : $\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\bar{e} \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$</p>
40	<p>اختزال جزيء الماء : $2\text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$</p>
41	<p>أكسدة أيون الكبريتات : $2\text{SO}_4^{2-} \longrightarrow \text{S}_2\text{O}_8^{2-} + 2\bar{e}$</p>
42	<p>أكسدة أيون الهيدروكسيد : $4\text{OH}^- \longrightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\bar{e}$ اختزال الأوكسجين في الوسط المائي : $\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\bar{e} \longrightarrow 4\text{OH}^-$</p>
43	<p>اختزال أيون البرمنجنات : $\text{MnO}_4^{2-} + 8\text{H}^+ + 5\bar{e} \longrightarrow \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$</p>
44	<p>اختزال أكسيد الأنثيمون في الوسط المائي : $\text{Sb}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O} + 6\bar{e} \longrightarrow 2\text{Sb} + 6\text{OH}^-$</p>
45	<p>اختزال ثاني أكسيد المنجنيز في الوسط المائي : $2\text{MnO}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Mn}_2\text{O}_3 + 2\text{OH}^-$</p>
46	<p>اختزال أكسيد الفضة في الوسط المائي : $\text{Ag}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \longrightarrow 2\text{Ag} + 2\text{OH}^-$</p>
47	<p>اختزال أكسيد الزئبق ببطارية الزئبق : $\text{HgO} + \text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Hg} + 2\text{OH}^-$</p>
48	<p>اختزال أكسيد الرصاص في الوسط الحامضي : $\text{PbO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\bar{e} \longrightarrow \text{Pb}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$</p>