

الأولى بكالوريا	التفاعلات أكسدة- اختزال	كيمياء تمارين 07
-----------------	-------------------------	------------------

ملاحظة: كلمتا مؤكسد ومختزل تقرأن كإسمي فاعل، أي بكسر السين في الأولى والزاي في الثانية.
طريقة للتذكر: المؤكسد يك تسب إلكترونات المختزل يخسر إلكترونات.

التمرين 2

- أكتب نصف معادلة الأكسدة والاختزال للمزدوجات التالية :
 $H_2O_2(aq) / H_2O(l)$ $NO_3^-(aq) / NO(g)$ $Al^{3+}(aq) / Al(s)$ $Na^+(aq) / Na(s)$
 $Cr_2O_7^{2-}(aq) / Cr^{3+}(aq)$ $MnO_4^-(aq) / MnO_2(s)$ $MnO_4^-(aq) / Mn^{2+}(aq)$
- أكتب المزدوجة مختزل/مؤكسد (Ox/Red) الموافقة لكل من المعادلات أكسدة-اختزال التالية:
 $Au = Au^{3+} + 3e^-$ $Cl_2 + 2e^- = 2Cl^-$ $H_2 = 2H^+ + 2e^-$
- من بين الأنواع الكيميائية التالية، حدد المؤكسد والمختزل الموافق، مع التعليل:
 $Hg^{2+}(aq)$ ، $Fe^{2+}(aq)$ ، $Sn^{4+}(aq)$ ، $Cr(s)$ ، $Cu(s)$ ، $Sn^{2+}(aq)$ ، $Fe^{3+}(aq)$ ، $Cr^{3+}(aq)$ ، $Hg(l)$
و $Cu^{2+}(aq)$.