

المادة: الكيمياء الصف: التاسع د، هـ المعلمة: نداء الريحي	Science Department قسم العلوم – الثانوي  المدارس العصرية AL-ASRIYYA SCHOOLS	الأسم: التاريخ: 
	TASK	الوحدة الرابعة : الكيمياء الكهربائية

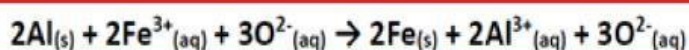
السؤال الأول:

حدد التغيرات في كل مما يلي سواء كانت أكسدة أم اختزال

- () $I_2 + 2e \longrightarrow 2I^-$ - a
- () $K \longrightarrow K^+ + e$ - b
- () $Fe^{2+} \longrightarrow Fe^{3+} + e$ - c
- () $Ag^+ + e \longrightarrow Ag$ - d

السؤال الثاني:

تمثل المعادلة الآتية تفاعل أكسدة واختزال الألمنيوم والحديد :



حدّد المادة التي تأكسدت والمادة التي اختزلت في هذا التفاعل :
 حدّد العامل المؤكسد والعامل المختزل :

المادة المتأكسدة	المادة المختزلة	العامل المؤكسد	العامل المختزل

السؤال الثالث:

حدد العناصر التي تأكسدت والعناصر التي اختزلت والعامل المؤكسد والعامل المختزل في التفاعلات التالية:



الفقرة	المادة المتأكسدة	المادة المختزلة	العامل المؤكسد	العامل المختزل
a				
b				
c				
d				