

الخطة العلاجية للاختبار التكويني

الفرع	المادة	كيمياء 1	الفصل الدراسي	الثالث	اسم الطالب
القسم	الصف	1ث	أسبوع التطبيق		الفصل

يحدد الصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد II

اسم المهارة

شرح المهارة

**تسمية المركبات الأيونية** عند تسمية المركبات الأيونية اتبع القواعد الآتية:  
 أولاً يسمى الأيون السالب أولاً متبوعاً باسم الأيون الموجب.  
 ثانياً في حالة الأيون السالب الأحادي الذرة يشتق الاسم من اسم العنصر مضافاً إليه المقطع (يد).  
 ثالثاً عند وجود أكثر من عدد تأكسد للأيون الموجب يجب أن تشير إلى عدد التأكسد بالأرقام اللاتينية بعد اسم الأيون الموجب.  
 رابعاً عندما يحتوي المركب على أيون عديد الذرات نقوم بتسميته أولاً، ثم نسمي الأيون الموجب.  
 ومن الأمثلة على ذلك كلوريد الصوديوم NaCl، وبرومييد الصوديوم NaBr، وأكسيد الألمنيوم  $Al_2O_3$ ، وكلوريد الكوبلت II  $CoCl_2$ ، وهيدروكسيد الصوديوم NaOH، وكرومات الفضة  $Ag_2CrO_4$ ، ونترات النحاس II  $Cu(NO_3)_2$ ، وأكسيد الحديد II  $FeO$ ، وأكسيد الحديد III  $Fe_2O_3$ .

تقييم المهارة

1	ما الصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد II
a	FeO
b	$Fe_2O_3$
c	$Fe_3O_2$
d	$Fe_2O_2$

الأداء	أتقن <input type="checkbox"/>	لم يتقن <input type="checkbox"/>	ملاحظات المعلم
--------	-------------------------------	----------------------------------	----------------