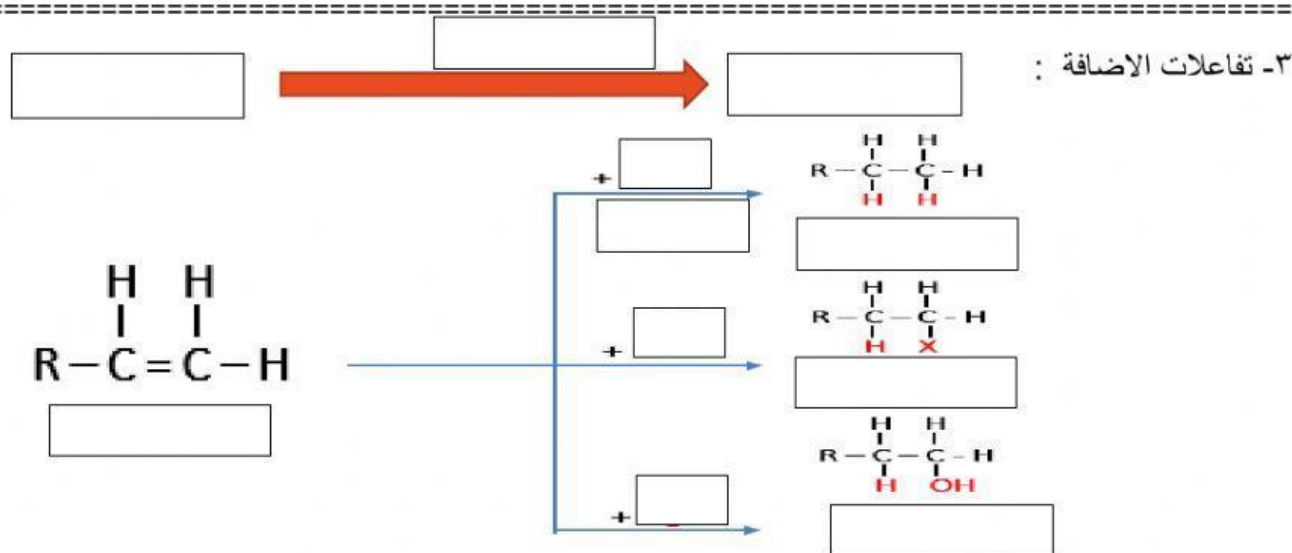
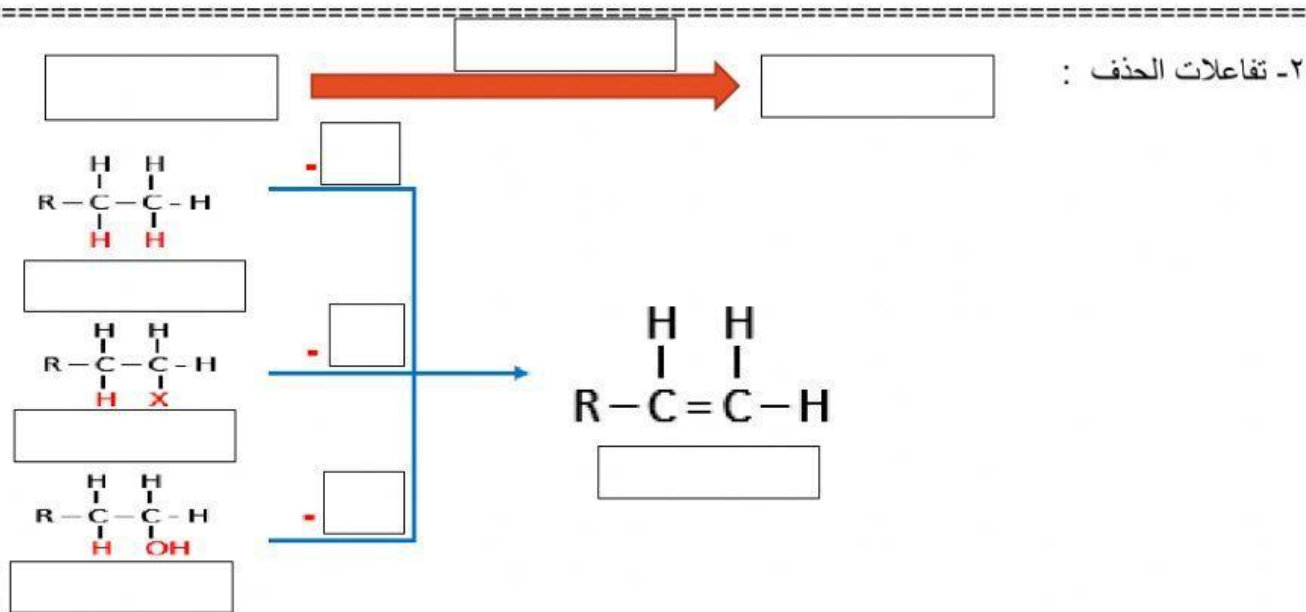
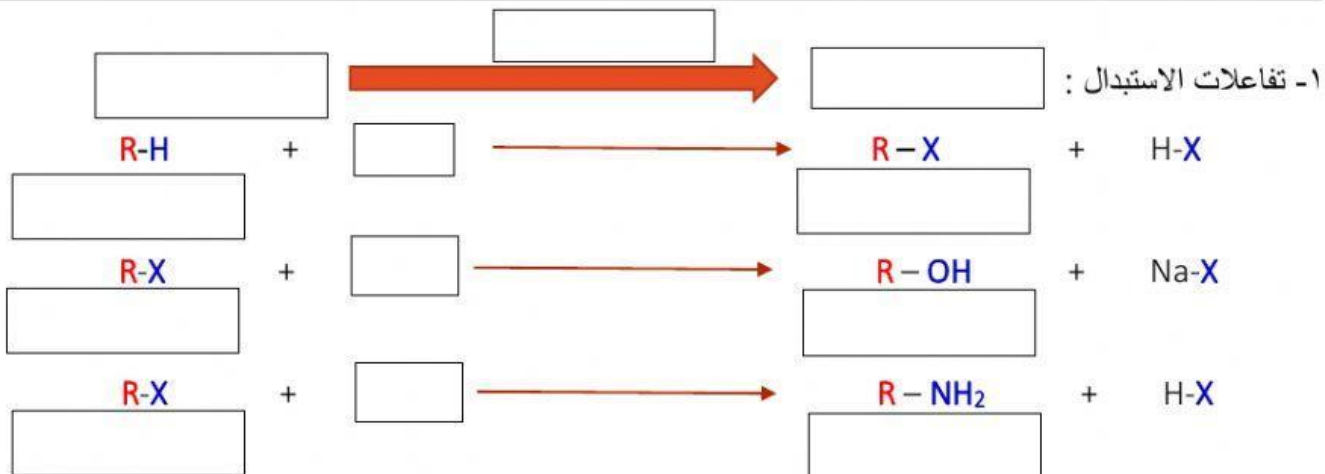
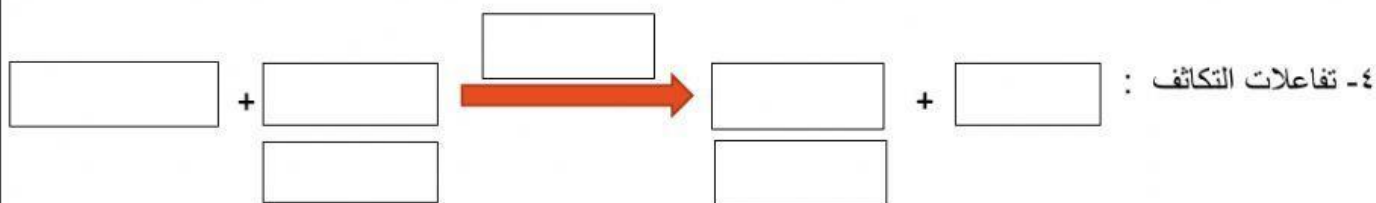


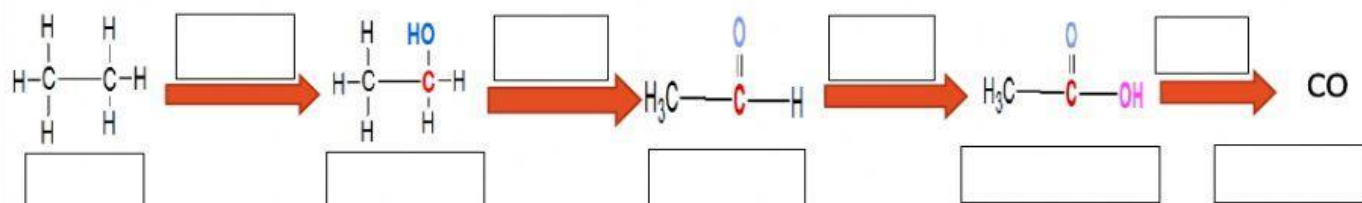
ملاحظات	المفردات	اهداف الدرس
راجع كتاب كيمياء (3) ص [١٨٠-٢٠١]	الاستبدال-الحذف-الإضافة-التكاثف-الأكسدة و الاختزال	١- تصنف تفاعلات المشتقات العضوية ٢- تتوقع نواتج تفاعلات المركبات العضوية ٣- تكتب معادلات المشتقات العضوية



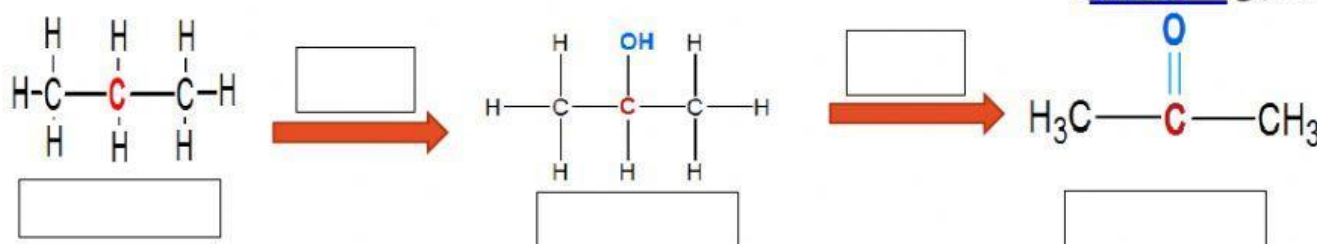


٥- تفاعلات الأكسدة [O] و الاختزال [Re]: الأكسدة عكس الاختزال **مصدر الأكسجين (CuO- K₂Cr₂O₇-H₂SO₄)**

أولاً : طريق تحضير الأدهيد و الحمض الكربوكسيلي :



ثانياً : طريق تحضير الكيتون :



تدريب : حدد نوع التفاعل في كل من :

نوع التفاعل	التفاعل العضوي	نوع التفاعل	التفاعل العضوي
	$CH_3CH=CHCH_2CH_3 + H_2 \rightarrow CH_3CH_2CH_2CH_2CH_3$		2- بيوتين + هيدروجين ← بيوتان
	$CH_3COOH + C_6H_{13}OH \rightarrow CH_3COOC_6H_{13} + H_2O$		2- بروبانول ← كيتون
	$C_2H_6 + Cl_2 \rightarrow C_2H_5Cl + HCl$		هاليد ألكيل ← ألكين
	$CH_3CH_2CH_2CH(OH)CH_3 \rightarrow CH_3CH_2CH_2CH=CH_2 + H_2O$		نشادر + حمض كربوكسيلي ← أميد
	$CH_3CH(OH)CH_3 + [O] \rightarrow CH_3COCH_3$		هاليد ألكيل ← أمين
	 + HBr → 		بيوتين حلقي + ماء ← بيوتانول حلقي
	$CH_3CH_2CH(Cl)CH_2CH_3 + NaOH \rightarrow CH_3CH_2CH(OH)CH_2CH_3 + NaCl$		بروبان+فلور ← 2- فلوروبروبان + فلوريد الهيدروجين