

التفاعلات الكيميائية في الكيمياء العضوية (12)

هالوجين + ألكان	→ UV	هاليد الهيدروجين + هالو ألكان
هالوجين + بنزين	→ Fe	هاليد الهيدروجين + هالو بنزين
هالو ألكان + ملح الكوكسيد	→	ملح + إيثر
هالو ألكان + NaNH ₂ أميد الصوديوم	→	ملح + الأمين
هالو ألكان + قاعدة	→ H ₂ O	ملح + كحول
هالو ألكان + الماء	→ H ₂ SO ₄	كحول
فلز نشيط + كحول	→	غاز الهيدروجين + ملح الكوكسيد
[O] + كحول أولي	→	ماء + ألدهيد
كحول أولي	→ Cu / 300 °C	غاز الهيدروجين + ألدهيد
كحول أولي + 2[O]	→ أكسدة تامة	ماء + حمض كربوكسيلي
كحول ثانوي + [O]	→	ماء + كيتون
كحول ثانوي	→ Cu / 300 °C	غاز الهيدروجين + كيتون
حمض كربوكسيلي + كحول	→ H ₂ SO ₄	ماء + إستر
كحول + كحول	→ H ₂ SO ₄	ماء + إيثر
كحول	→ H ₂ SO ₄	ماء + ألكين
هاليد الهيدروجين + كحول	→	ماء + هالو ألكان
(حمض قوي و مركز) 2HCl أو 2HBr + إيثر	→ Δ	ماء + [هالو ألكان] 2
غاز الهيدروجين + كيتون	→ Ni	كحول ثانوي
غاز الهيدروجين + ألدهيد	→ Ni	كحول أولي
محلل فهلنج [2Cu ²⁺ + 5OH ⁻] + ألدهيد	→	ماء + Cu ₂ O + شق حمضي
محلل تولن [2Ag ²⁺ + 3OH ⁻] + ألدهيد	→	ماء + Ag + شق حمضي
[O] + ألدهيد	→	حمض كربوكسيلي
فلز نشيط + حمض كربوكسيلي	→	غاز الهيدروجين + ملح
قاعدة + حمض كربوكسيلي	→	ماء + ملح
كربونات الفلز + حمض كربوكسيلي	→	ثاني أكسيد الكربون + ماء + ملح
كلوريد الثيونيل SOCl ₂ + حمض كربوكسيلي	→	HCl + SO ₂ + كلوريد الحمض
كربونات الفلز + حمض كربوكسيلي	→	ثاني أكسيد الكربون + ماء + ملح
حمض كربوكسيلي + حمض كربوكسيلي	→ P ₂ O ₅	ماء + أنهيدريد الحمض
حمض الهيدروكلوريك HCl + أمين	→	كلوريد الكيل أمونيوم
حمض النيتريك HNO ₃ + أمين	→	نترات الكيل أمونيوم