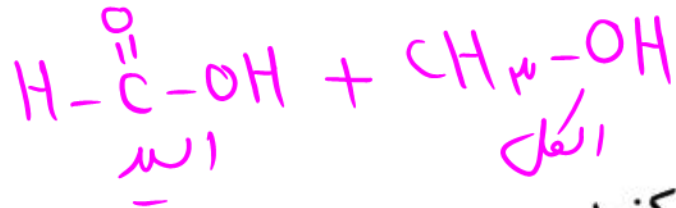
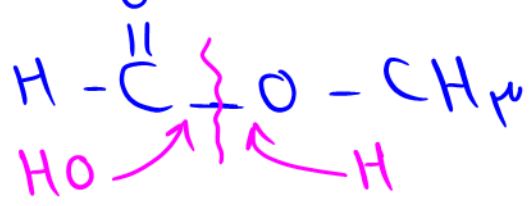
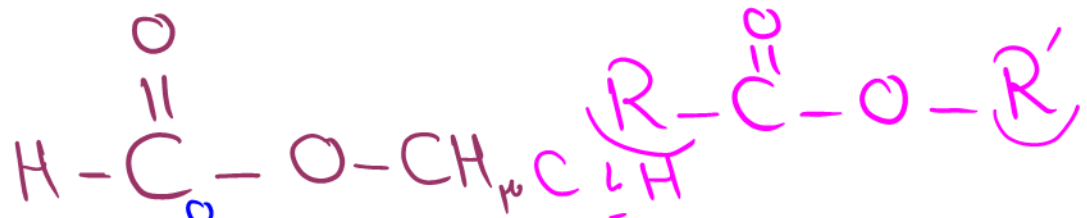
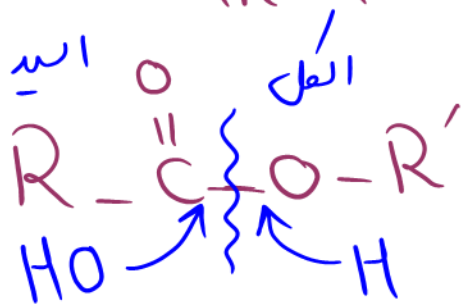


# تمرینات دوره ای فصل ۱۳ شیمی یازدهم





۳- برای استری با فرمول  $C_2H_4O_2$  :

الف) ساختار آن را رسم کنید.

ب) ساختار الکل و اسید سازنده آن را رسم کنید.

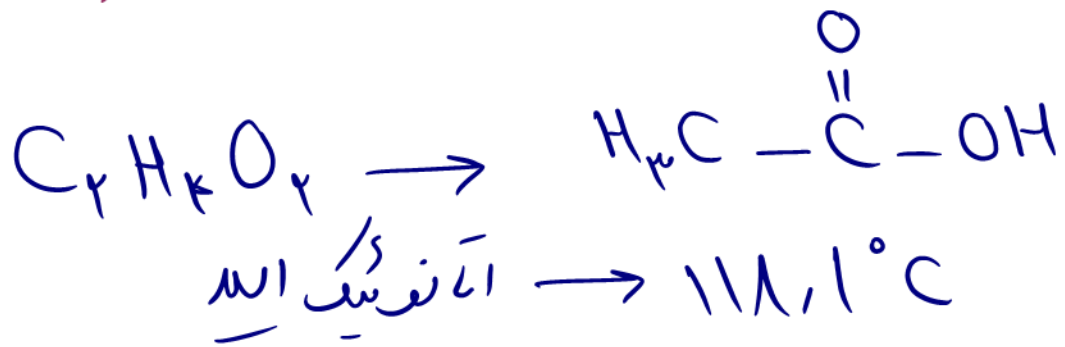
پ) نیروی بین مولکولی را مشخص کنید. *واندروالی*

ت) جرم مولی را حساب کنید.

ث) نقطه جوش آن را با بیان دلیل با اتانویک اسید مقایسه کنید.

اما نسبت اسید به دلیل

$$C_2H_4O_2 : 2(12) + 4(1) + 2(16) = 76 \text{ g/mol}$$



قابلیت برقراری پیوندهای رانشی نسبت به اسید مذکور  
(مثل متانوات) ، نقطه جوش بالاتری از

مثل متانوات دارد.  
۳۲ °C ←

