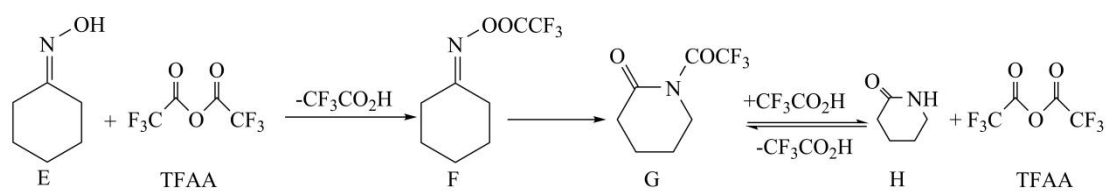
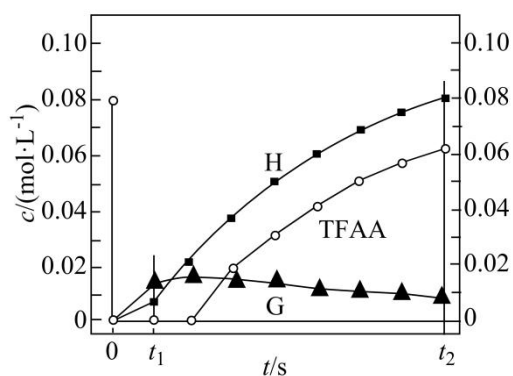


14. 一定条件下，化合物 E 和 TFAA 合成 H 的反应路径如下：



已知反应初始 E 的浓度为 $0.10\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ，TFAA 的浓度为 $0.08\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ，部分物种的浓度随时间的变化关系如图所示，忽略反应过程中的体积变化。下列说法正确的是



- A. t_1 时刻，体系中有 E 存在
- B. t_2 时刻，体系中无 F 存在
- C. E 和 TFAA 反应生成 F 的活化能很小
- D. 反应达平衡后，TFAA 的浓度为 $0.08\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$