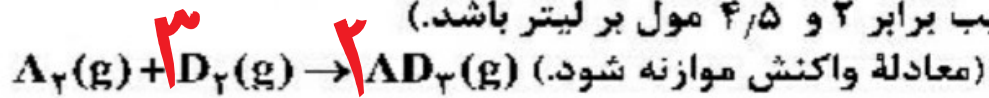
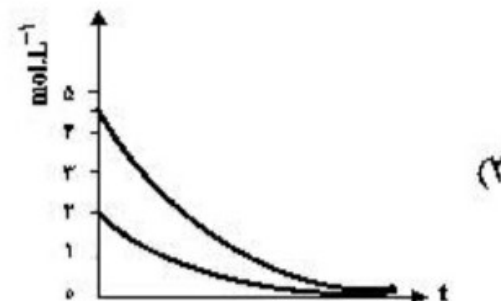
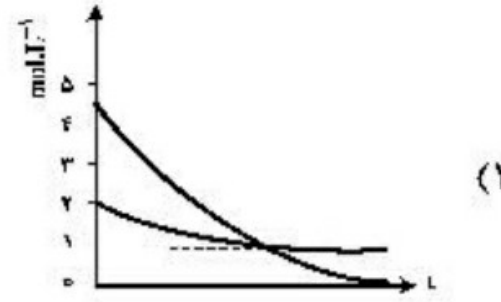
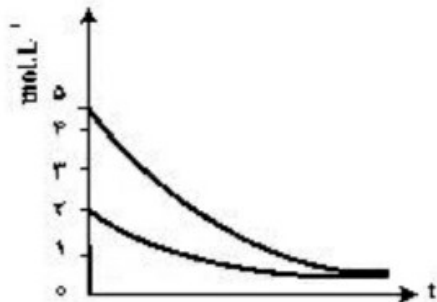


۲۵۸- روند تقریبی نمودار تغییر غلظت نسبت به زمان برای گازهای A_2 و D_2 در واکنش فرضی زیر، به کدام صورت است؟
 (با این شرط که غلظت آغازی گازهای A_2 و D_2 ، به ترتیب برابر ۲ و $4/5$ مول بر لیتر باشد.)



۲M ۴/۵M
 ↓ ↓
 ۰.۱۵ ۰.۱۵
 تمام می‌شود



D_2
 $4/5$

 3

A_2
 x

 1

$x_{A_2} = 1/5$