

فصل ۳

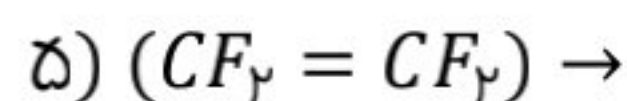
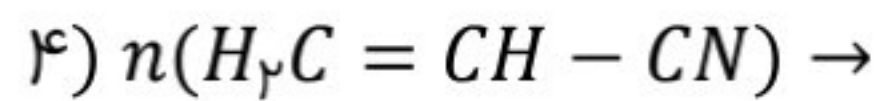
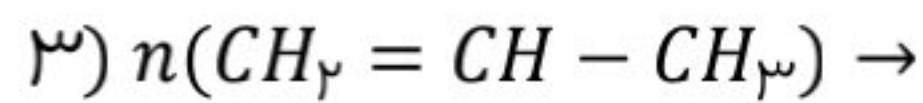
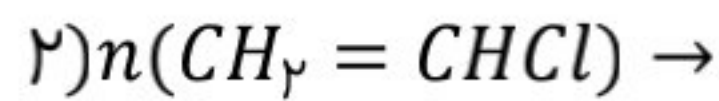
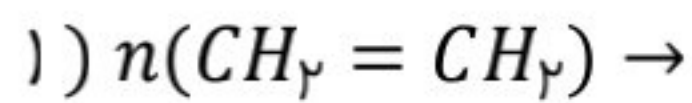
پوشاک ، نیازی پایان ناپذیر

تهیه محلول ها

پلیمر ها را از لحاظ تهیه می توان به دو دسته زیر تقسیم کرد : ۱) پلیمر های افزایشی ۲) پلیمر های تراکمی

تمرین ۱ : پلیمری شدن (بسپارش) موارد زیر را نوشته و به سوالات فواسته شده پاسخ دهید . (مدل فرمول ساختاری رو هم الکان می کشیم)

کاربرد مدل نقطه قط مدل فرمول بسته نوع پلیمر (افزایشی / تراکمی)



تمرین ۲: به جای یکی از اتم ها در اتن، گروه بنزن قرار می دهیم. پلیمر آن را بنویسید. نام مونومر و پلیمر آن را نوشته و کاربرد آن را نیز مشخص کنید.

تمرین ۳: کدام مطلب در مورد سیانو اتن درست است.

- (۱) دارای ۶ پیوند کووالانسی است؟
- (۲) در پلیمر آن تمام پیوند های کووالانسی یگانه هستند؟
- (۳) پلیمر آن دارای حالت فیزیکی گازی است؟
- (۴) در پلیمر آن تمام اتم های کربن فقط پیوند یگانه با اتم های دیگر برقرار می کند؟
- (۵) درصد جرمی نیتروژن در پلیمر آن حدود ۲۶ درصد است؟
- (۶) درصد جرمی نیتروژن در آن با درصد جرمی همان اتم در پلیمرش، برابر است؟
- (۷) مقدار نیتروژن موجود در آن از مقدار همان اتم در پلیمرش کمتر است؟

تمرین ۴: کدام مطلب در مورد **PVC** درست است.

- (۱) از اتصال تعداد زیادی کلرو اتان تشکیل شده است؟
- (۲) مونومر آن جزء ترکیبات سیر نشده است؟
- (۳) از آن برای سافت ظروف پلاستیکی استفاده می شود؟
- (۴) از پلیمر شدن یک ماده گازی بدست می آید؟
- (۵) مونومر آن کلرید اتن محسوب می شود؟

تمرین ۵: نام دیگر وینیل کلرید است و اگر در آن بجای کلر گروه قرار بگیرد بدست می آید که واحد سازنده پتوی آکریلیک است.

تمرین ۶: نام مونومر های سازنده این پلیمر ها را چیست؟

