

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

پانچ سوالات ۱۵ تا ۲۲ - فصل سوم شیمی یازدهم

۱۵- الف) نادرست - پلانٹک بصورت تصادفی تعلق رکھ کر دے۔

ب) نادرست - ٹرافلوروائین درست است۔

پ) درست

ت) نادرست - درجہ حرارت تعلق ام H وجود ندارد۔

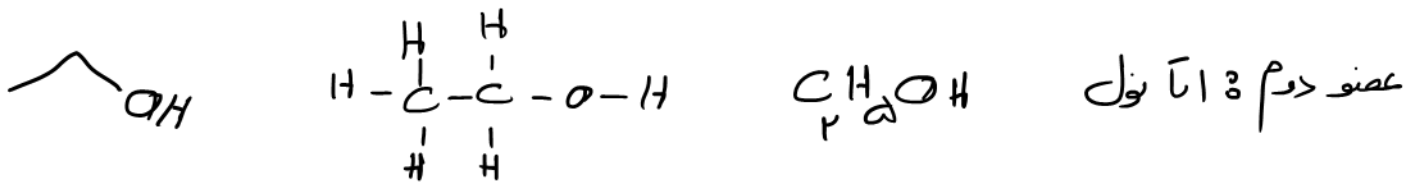
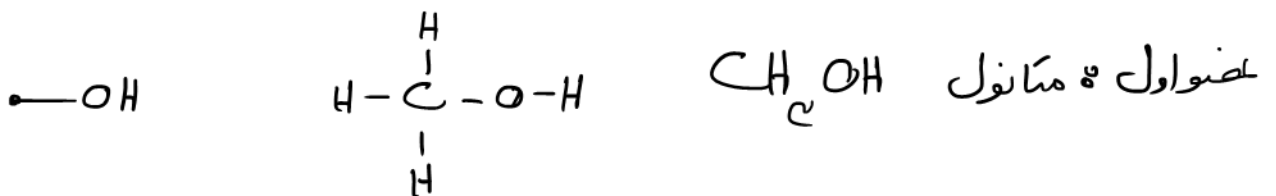
۱۶- الف) بالاس - مقام ب) عن تواتر پ) بحسب

۱۷- الف) $LDPE > HDPE$ ب) $LDPE < HDPE$

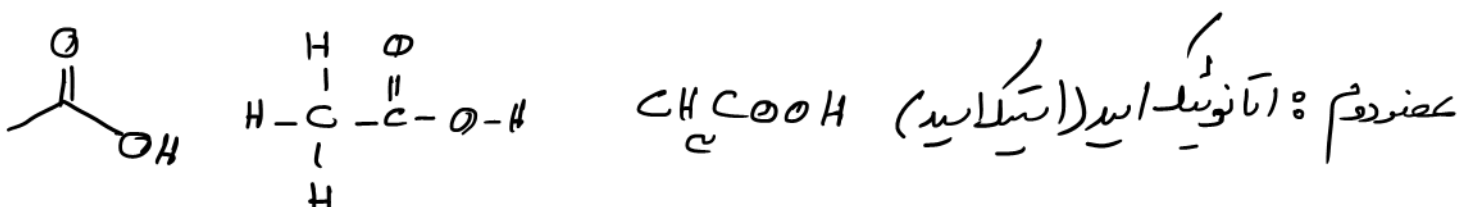
پ) $LDPE < HDPE$ ت) $LDPE < HDPE$

ت) $LDPE > HDPE$

۱۸- فرمول عمومی: $C_n H_{2n+1} OH$ یا $C_n H_{2n+2} O$



۱۹- فرمول عمومی: $C_{n-1} H_{2n-1} COOH$ یا $C_n H_{2n} O_2$



۲۰- الف) تمک و توت فزئیه (سروئیک اسید) - لیمونتر - کیوس - لوجب سینه
 ب) مورچه (بی سرکه) (ت) هیدروکسیل - کربوکسیل

۱- الف) در همهٔ الکل‌ها میان مولکول‌ها پیوند هیدروژنی وجود دارد.

ب) متانول، اتانول (و پروپانول) - زیرا به هر نسبتی در آب حل می‌شوند.

پ) $C_4H_{10}OH$ - $C_7H_{16}OH$ - $C_{18}H_{38}OH$
 (هگزانول) (هپتانول) (اوکتانول)

ت) متانول، اتانول، پروپانول، بوتانول و پنتانول: محلول

هگزانول، هپتانول و اوکتانول: کم محلول

ث) متانول به دلیل داشتن روابط پیوند هیدروژنی و مولکول‌های قطبی به هر نسبتی در آب حل می‌شود اما متان یک هیدروکربن است که کمتر در قطب مولکول‌ها آن در برابرهاست و در آب نا محلول می‌باشد.

ج) اتانول به دلیل داشتن پیوند هیدروژنی میان مولکول‌ها خود و همچنین حجم مولی نسبتاً بالا

دارای حالت فزئیه مایع است، اما آنان دارای نیروی بین مولکولی از نوع نیروی ضعیف‌تر (والتس) است که باعث می‌شود به حالت گاز بماند. طبیعتاً با توجه به مطالب گفته شده، نقطهٔ جوش اتانول بالاتر است.

۲۱- الف) هوخ: ویتامین A کاهو: ویتامین K سیر: ویتامین D برتقال: ویتامین C

ب) ویتامین A: $C_{20}H_{30}O$ ویتامین C: $C_6H_8O_4$ ویتامین D: $C_{28}H_{44}O$ ویتامین K: $C_{21}H_{42}O_2$

پ) ویتامین آ: هیدروکسیل ویتامین B: عامل اثر هیدروکسیل ویتامین D: هیدروکسیل ویتامین ک: کربوکسیل
 ن) ویتامین B: آب ویت ویتامین‌های آ، دی و کا: چربی دوست

د) ویتامین B در آب حل می‌شود و مقدار اضافی آن از بدن دفع می‌شود اما ویتامین آ در بافت‌ها چربی بدن انباشته می‌شود و ممکن است مضر باشد از حد آن بزرگ شدن مشکل ایجاد کند.