

① C_8H_{18} کاملاً غلط است. تعداد H ها در تمام هیدروکربن ها همواره زوج است. C_8H_{18} یک رادیکال است. C_8H_{16} و C_8H_{10} و C_8H_{14} و C_8H_{18} لکان نیستند. C_8H_{18} و $C_{14}H_{30}$ لکان هستند.

② هیدرات کربن = ~~کربوهیدرات~~ = قند قندها به جز C و H دارا کربن هم هستند

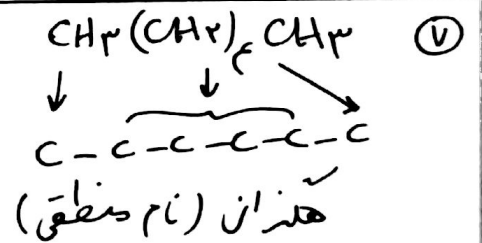
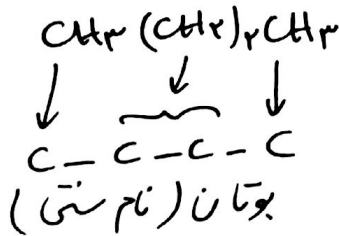
③ الکل با سطله آبی ماسوزد و کیفیت سوختن آن از بهترین بنزین هم بیشتر است وی انرژی زیاد تولید نمی کند

④ n-Hexane صابونی بی رنگ با فرمول C_6H_{14} است.

۴ پیوند C-H دارد ← ۵ پیوند C-C دارد (چرا؟)
 جمعاً ۱۹ پیوند دارد که هر شش ۳۸ الکترون پیوندی

⑤ یون شمع اتن C۱ بیشتر از F است پس طول C۲ بیشتر است پس نیمه ورن لاندن فورتتر دارد.

⑥ چون شمع H آنقدر کم است که می توان بیخیالش شد یعنی



⑧ سادس در صد تغییر مهم است. طول مولکول ۴ کربنی ۴ برابر طول مولکول ۱۲ کربنی است (تقریباً) ولی طول مولکول ۱۲ کربنی فقط اندکی بیشتر از طول مولکول ۱۲ کربنی است.

⑨

الف) X این جمله فقط برای مقایسه آ لکان هدر است زبغیه درست است.

ب) ✓
 ج) X (ت) تا اول گاز هستند

د) ✓ (ج)

ب) ✓ دلیلش رادر سوال ۸ لغیم

ت) XXX

