يُعتبر جزيء Cl2CH2CH3 قطبيًا بسبب الكهروسلبية العالية للكلور (Cl)؛ مما يؤدي إلى شحنة جزئية موجبة على الكربون المرتبط بالكلور، ويزيد من قابليته للتفاعل مع جزيئات أخرى. على العكس، جزيء 3CH2CH3 غير قطبي، لذا فهو يفتقر إلى ثنائيات الأقطاب الضرورية للتفاعل بسهولة مع جزيئات أخرى. يتمثل الاختلاف الرئيسي بين الجزيئين في قطبية الرابطة الكربون–كلور، والتي تُحدد قابليتهما للتفاعل.

lakhasly.com © تم تلخيص النص بواسطة موقع لخصلي