

۲۴۷- کدام مطلب، درست است؟

بیشتر

- (۱) آبگریزی $C_6H_{13}OH$ ، از آب‌گریزی متانول کمتر است.
(۲) C_3H_7OH ، پیوند هیدروژنی، بر نیروی وان‌دروالسی غلبه دارد. ✓
(۳) $C_5H_{11}OH$ ، بخش δ قطبی مولکول کاملاً بر بخش δ قطبی آن، غلبه دارد.
(۴) انحلال‌پذیری C_4H_9OH در چربی از انحلال‌پذیری C_3H_7OH ، کمتر است.

بیشتر
ن → هر چه در ترکیب تعداد اتم کربن بیشتر باشد (ناقص تر)،
آب‌گریزی آن بیشتر است.

ن → ۳ $C_5H_{11}OH$ ← در اصل هابی با ۵ اتم کربن، غلبه بخش δ بر
ن. ق داریم
ن → ۴ هر چه در تعداد اتم کربن بیشتر، انحلال پذیری بیشتر