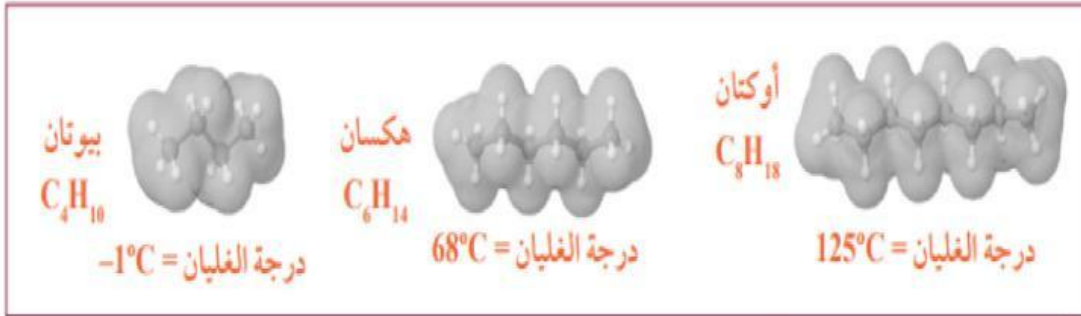


اسم الطالبة:
الصف الحادي عشر علمي

ورقة عمل مجموعة 2
(القوى البينية الجزيئية 2)

2025-2024

عزيزتي الطالبة بالرجوع للكتاب المدرسي صفحة 88 العوامل المؤثرة على قوى لندن التشتتية الشكل 2-40 أجبني عن الأسئلة الآتية :



تساهمية

لا , محصلة القوى
صفر

الكتلة الجزيئية

زيادة عدد ذرات الكربون تزيد قوى لندن
التشتتية فتزيد درجة الغليان

1. ما نوع الروابط الكيميائية بين الذرات في الهيدروكربونات السابقة

2. هل المركبات السابقة قطبية فسر اجابتك

3. لماذا تختلف درجات الغليان للهيدروكربونات السابقة بالرغم من انها جميعها ترتبط بقوى لندن التشتتية ؟

4. ما هو العامل المؤثر في قوى لندن التشتتية ؟