

اسم الطالبة:
الصف الحادي عشر علمي

ورقة عمل مجموعة 1
(القوى البينية الجزيئية 2)

قسم الكيمياء
2025-2024

عزيزتي الطالبة بالرجوع للكتاب المدرسي صفحة 87 العوامل المؤثرة على قوى لندن التشتتية أجبي عن الأسئلة الآتية :

الحالة الفيزيائية	درجة الغليان (°C)	التدرج بالحجم الذري	الجزيء
غاز	-188	 F-F	F ₂
غاز	-35	 Cl-Cl	Cl ₂
سائل	58.5	 Br-Br	Br ₂
صلب	184	 I-I	I ₂

طردية

الكتلة الجزيئية

زيادة الكتلة الجزيئية

قوى لندن التشتتية

تزداد

1. ما نوع القوى التي تربط بين الجزيئات في مجموعة الهالوجينات

2. صف التدرج في درجة غليان الهالوجينات بالانتقال من أعلى إلى أسفل

3. فسر التدرج في درجات الغليان جزيئات الهالوجينات بهذا النمط

4. ما العلاقة بين الكتلة الجزيئية وقوى لندن التشتتية

5. من خلال ما سبق، ما العامل المؤثر هنا في قوى لندن التشتتية