

الموضوع: قوى التجاذب بين الجزيئات

الصف: الحادي عشر الأكاديمي.

المبحث: الكيمياء.

إعداد الأستاذ: أحمد الحسين.

سؤال (1):

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة في الفقرات الآتية:

(1) قوى ثنائية القطب تربط بين:

أ- الجزيئات غير القطبية.

ب- الجزيئات القطبية.

ج- المركبات الأيونية.

د- الفلزات.

(2) المركب الذي تترايط جزيئاته بأعلى قوى تجاذب هو:

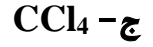
أ-  $C_2H_6$

ب-  $C_4H_{10}$

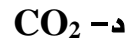
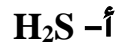
ج-  $CH_4$

د-  $C_3H_8$

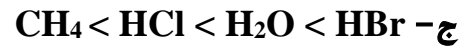
(3) المركب الذي تتماسك جزيئاته بقوى لندن فقط هو:



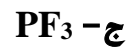
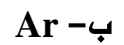
(4) إحدى المواد التالية ترتبط جزيئاتها بشكل رئيس بقوى لندن وهي:



(5) ترتيب الجزيئات ( $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{HBr}$ ) حسب تناقص قوى الترابط بين جزيئاتها في الحالة السائلة هو:



(6) المادة التي تترايط وحداتها البنائية الأساسية في الحالة السائلة بقوى لندن فقط هي:



د-  $\text{NH}_3$

(7) أحد المواد الآتية ترتبط ذراتها بقوى لندن وهي:

أ-  $\text{N}_2$

ب-  $\text{Na}$

ج-  $\text{Ne}$

د-  $\text{CO}_2$

(8) المادة (في الحالة السائلة) التي ترتبط جزيئاتها بأضعف قوى ترابط هي:

أ-  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

ب-  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}$

ج-  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

د-  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$

تمنياتنا لكم بالتوفيق