

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 تترابط 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:



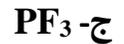
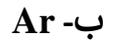
(4) إحدى المواد التالية ترتبط جزيئاتها بشكل رئيس بقوى لندن وهي:



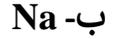
(5) ترتيب الجزيئات ( $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{HBr}$ ) حسب تناقص قوى الترابط بين جزيئاتها في الحالة السائلة هو:



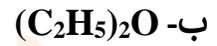
(6) المادة التي تتربط وحداتها البنائية الأساسية في الحالة السائلة بقوى لندن فقط هي:



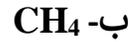
(7) إحدى المواد الآتية ترتبط ذراتها بقوى لندن وهي:



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



(9) أعلى درجة غليان من المركبات الآتية وهي في الحالة السائلة:



(10) الجدول المجاور يبين العدد الذري لعناصر المجموعة السابعة (الهالوجينات). المركب الذي يمتلك

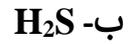
أعلى درجة غليان من المركبات الآتية هو:

9F
17Cl
35Br
53I



(11) الجدول المجاور يبين العدد الذري لعناصر المجموعة السادسة. المركب الذي يمتلك أعلى درجة غليان من المركبات الآتية هو:

${}^8\text{O}$
${}^{16}\text{S}$
${}^{34}\text{Se}$
${}^{52}\text{Te}$



(12) الجدول المجاور يبين العدد الذري لعناصر المجموعة الرابعة. المركب الذي يمتلك أعلى درجة غليان من المركبات الآتية هو:

${}^6\text{C}$
${}^{14}\text{Si}$
${}^{32}\text{Ge}$
${}^{50}\text{Sn}$



(13) المادة (في الحالة السائلة) التي تمتلك أعلى درجة غليان من الآتية هي:



تمنياتنا لكم بالتوفيق

## إجابات الأسئلة

سؤال (1):

10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	الفقرة
أ	د	ج	ج	ب	د	د	ج	ب	ب	رمز الإجابة
20	19	18	17	16	15	14	13	12	11	الفقرة
							ج	د	أ	رمز الإجابة

شبكة منهاجي التعليمية