2021	/	/	:	لتاريخ
	ä	دقية	45	لزمن: ز



منصة تلاخيص منهاج أردني مدرسة الكيمياء الإلكترونية

20	

سم الطالب/ ـــة :	الشعبة ()	
- ملاحظة : الرجاء الإِجابة على جميع الأُسئلة وعددها (4) علماً بأن عدد الصفحات (2)	ات (2) ات ا	
C	<u>5 علامات</u>	
 أ- عرِّف مايلي:		
– الروابط الهيدروجينية:		
		••••
		••••
– قوى لندن:		
	على من تلك التي للماء	••••
سؤال الثاني:	5 علامات	
1		
2− ب–من الرسم الآتي: حدِّد المركب الأُعلى في درجة الغليان وفسِّر السبب		
H H H H H H H H H H H H H H H H H H H	H H—C—H H	ŀ
nethane ethane pentane $ CH_4 \qquad \qquad CH_3CH_3 \text{ or } C_2H_6 \qquad \qquad CH_3CH_2CH_2CH_2CH_3 \text{ or } C_5H_{12} $	methane CH.	
	51.4	

1

5 علامات			البياني المجاور:	من الرسم ا
150	المجموعة A	المجموعة 🗚 مع	ن الأُعلى في درجة الغليان في	أ- بيِّ
100 - H ₂ O	المجموعة 6A المجموعة 5A		ضيح السبب	تو
© 50 -	المجموعة 4A ——			
₹ 0 -	H ₂ Te			
NH ₃ H ₂ S	AsH ₄ SnH ₄	المجموعة 🗚 مع	ن الأُعلى في درجة الغليان في	<u></u> -
-100 - PH ₃	GeH ₄		ضيح السبب	تو
-150 - CH ₄				
-200 2 3 الكتلة المولية)	4 5 الدورة (تزايد ا			
5 علامات				السؤال الراب
		طاقة التبخر المولية:	ب الجزيئات الآتية حسب تزايد	
			F2 - Cl2 - Br2 -	2
•••••				•••
				٠٠٠ چ
	011-011 011-0		من الجزيئات الآتية يكوِّن رواب	**
	CH3OH - CH3O	10H3 - 0H2012	- CH3F - F2 - OF	-2
	•••••			•••
				•••
		مى اندى	دِّد الجزيئات التي تملك فقط ق	···
	CH3OH - CH3O		.د انجریدت امنی دهنت دمند . OH3F – F2 – OF	
		01 12 012		-
ه ۵	سك من كل شيءٍ إِلا أحسن	علو الهمة ألّا ترضى نف	من	
إعداد: م٠ مريم السرطاوي	•			
·	تاجي	منه الله		
	عليم الهادف	متعــة التع		