تدريبات على فصل (حالات المادة) كيمياء3

1-	النموذج الذي يصف سلوك الغازات بالإعتماد على حركة جسيماتها يدعى :		
a)	نظرية الحركة الجزيئية	b)	نظرية دالتون الذرية
c)	نظرية وحدانية المادة	d)	نظرية رابطة التكافؤ
2-	تنعدم قوى التجاذب بين الجسيمات الغازية لأن :		
a)	حجومها كبيرة جدا	b)	جزيئاتها متقاربة جدا
c)	حجومها صغيرة جدا ومتباعدة	d)	حجومها صغيرة جدا ومتقاربة
3-	الطاقة الحركية KE للجسيم الغازي تساوي :		
a)	mv^2	b)	$0.5mv^2$
c)	mv	d)	mv 0.5
4-	إذا عصرت وسادة البولسترين بالضغط عليها يقل حجمها لأن:		
a)	المسافة بين الجزيئات كبيرة جدا	b)	المسافة بين الجزيئات صغيرة جدا
c)	قوى التجاذب بين جسيمات الغاز تكاد تكون معدومة	d)	حركتها سريعة وعشوائية
5-	تستطيع أن تشم رائحة الطعام عند طهيه في أرجاء المنزل لأن :		
a)	الغازسريع الانتشار	b)	الغاز قابل للانضغاط
c)	الغازعديم الرائحة	d)	الغازعديم اللون
6-	خروج الغاز من خلال ثقب صغير يسمى :		
a)	انضغاط	b)	انتشار
c)	تدفق	d)	تمدد
7-	معدل سرعة تدفق الغاز يتناسب تناسبا عكسيا مع الجذر التربيعي للكتلة المولية :		
a)	قانون دالتون	b)	قانون جراهام
c)	قانون بويل	d)	قانون شارل
8-	إذا كانت الكتلة المولية للأمونيا 17 g/mol ، ولكلوريد الهيدروجين 36.5 g/mol فإن نسبة معدل الانتشار تساوي :		
a)	1.77	b)	1.74
c)	1.47	d)	4.17

LIVEWORKSHEETS

9- القوة الواقعة على وحدة المساحة تسمى :	
a) الضغط الجوي	b) الضغط
c) الضغط الجزئي	d) الضغط الكلي
10-وزن عمود من الزئبق طوله 76 cm :	
a) الضغط الجوي	b) الضغط
c) الضغط الجزئي	d) الضغط الكلي
11- البارومتر جهاز لقياس :	
a) ضغط الأكسجين	b) الضغط الجوي
c) ضغط الغاز المحصور	d) ضغط بخار الماء
12- المانومتر أداة لقياس :	
a) ضغط الغاز المحصور	b) ضغط الغلاف الجوي
c) الضغط الجوي	d) ضغط الهواء الجوي
13- الباسكال Pa وحدة قياس :	
a) الحجم	b) السعة
c) الضغط	d) المساحة
14- جميع الوحدات التالية وحدات قياس الضغط عدا :	
a) atm	b) mmHg
c) CmHg	d) Cm
15- الضغط الكلي لخليط من الغازات يساوي مجموع الضغوط الجزئية للغازات المكونة له	
a) قانون بويل	b) قانون شارل
c) قانون جاي لوساك	d) قانون دالتون
16- الضغط الكلي لخليط من الغازات 0.97 atm إذا علمت أن ضغط O_2 يساوي 0.30 atm ، وضغط H_2 يساوي 0.35 atm فإن ضغط N_2 يساوي:	
a) 0.32 atm	b) 0.30 atm
c) 0.29 atm	d) 0.67 atm

LIVEWORKSHEETS

17- نوع الرابطة في H_2	
a) قوى التشتت	b) رابطة هيدروجينية
c) قوى ثنائية القطب	d) روابط أيونية
18-إحدى المواد التالية قوى التشتت بين جزيئاتها عالي:	
a) الفلور	b) اليود
c) الكلور	d) البروم
19-أي من المواد التالية ينشأ بين جزيئاتها قوى ثنائية القطب؟	
a) Cl_2	b) N_2
c) CH_4	d) HF
20-المادة التي لا تتكون بين جزيئاتها روابط هيدروجينية فيما يلي هي:	
a) H_2O	b) CH_3NH_2
c) C_2H_6	d) NH_3
21-إذا كانت الضغوط الجزئية لخليط من الغازات كالتالي (P_{O2}=0.5 atm, P_{N2}=0.5 atm, P_{CO2}= 0.25 atm) فإن الضغط الكلي للخليط P_{total} يساوي	
a) 1 atm	b) 1.5 atm
c) 1.25 atm	d) 2.5 atm
22-قابلية المادة للانسياب والانتشار تسمى:	
a) لزوجة	b) ميوعة
c) توتر سطحي	d) لزوجة فائقة
23- تقل لزوجة السائل عند:	
a) ارتفاع درجة الحرارة	b) انخفاض درجة الحرارة
c) زيادة كتلته	d) زيادة قوى التجاذب بين جزيئاته
24-يستطيع العنكبوت السير والوقوف على سطح ماء البركة لأن:	
a) التوتر السطحي للماء عالي	b) لزوجة الماء عالية
c) ميوعة الماء عالية	d) انسياب الماء عاليا

LIVEWORKSHEETS

25-كلما كانت القوى بين جزيئات السائل كبيرة قلت درجة لزوجته.	
صح	خطا
26-لا يمكن للماء انتزاع الأوساخ من الملابس بمفرده لأن:	
a) لزوجته عالية	b) توتره السطحي عاليا
c) توتره السطحي منخفضا	d) قوى التماسك بين جزيئاته ضعيفة
27-قوة الترابط بين الجسيمات المتماثلة يدعى:	
a) تماسك	b) تلاصق
c) تماسك وتلاصق	d) تنافر
28-قوة الترابط بين الجزيئات المختلفة يسمى:	
a) تماسك	b) تلاصق
c) تماسك وتلاصق	d) تنافر
29- يسمى إرتفاع الماء في الأنابيب الأسطوانية الرفيعة جداً :	
a) الخاصية الأسموزية	b) الخاصية الشعرية
c) خاصية اللزوجة	d) خاصية الميوعة
30-امتصاص المناديل الورقية لكميات كبيرة من الماء بسبب:	
a) الخاصية الأسموزية	b) الخاصية الشعرية
c) خاصية اللزوجة	d) خاصية الميوعة
31-تسمى المادة التي تكون ذراتها أو أيوناتها أو جزيئاتها مرتبة في شكل هندسي منتظم:	
a) المادة الصلبة غير المتبلورة	b) المادة الصلبة البلورية
c) المادة السائلة	d) المادة الغازية
32-المواد التي لا تترتب فيها الجسيمات بنمط مكرر ومنتظم تسمى:	
a) المواد الصلبة البلورية	b) المواد الصلبة غير المتبلورة
c) المواد الصلبة الأيونية	d) المواد الصلبة التساهمية الشبكية

LIVEWORKSHEETS

33-يصنف الزجاج والمطاط على أنه:	
a) مادة صلبة متبلورة	b) مادة صلبة غير متبلورة
c) مادة صلبة بلورية أيونية	d) مادة صلبة بلورية فلزية
34- درجة الحرارة التي تتكسر عندها القوى التي تربط جسيمات الشبكة البلورية بعضها ببعض فتتحول المادة إلى الحالة السائلة تسمى:	
a) درجة التجمد	b) درجة الإنصهار
c) درجة الغليان	d) درجة التبخر
35-عندما يحدث التبخر عند سطح السائل فقط تعرف هذه العملية:	
a) باالضغط البخاري	b) بالتبخر السطحي
c) بالتسامي	d) بالتبخر المولا ري
36-عندما يتجمع بخار الماء فوق سطح السائل ويولد ضغطا على سطحه يسمى ذلك:	
a) التبخر السطحي	b) التبخر المولاري
c) التبخر	d) ضغط البخار
37- تسمى درجة الحرارة التي يتساوى عندها ضغط بخار السائل مع الضغط الخارجي أو الضغط الجوي :	
a) درجة التجمد	b) درجة الإنصهار
c) درجة الغليان	d) درجة الإنصهارالمولارية
38- تحول المادة مباشرة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية دون المرور بحالة السائلة يدعى :	
a) تبخر	b) تسامي
c) إنصهار	d) تجمد
39-درجة الحرارة التي يتحول عندها السائل إلى صلب بلوري تسمى:	
a) درجة الانصهار	b) درجة التجمد
c) درجة الغليان	d) درجة التبخر المولاري
40- تحول البخار إلى سائل يسمى :	
a) تبخر	b) تكاثف
c) تبخر	d) تسامي

LIVEWORKSHEETS

41- تحول المادة من الحالة الغازية إلى الحالة الصلبة دون المرور بحالة السائلة يسمى :	
a) تكاثف	b) تجمد
c) تسامي	d) ترسب
42- ظاهرة وجود عنصر الكربون بثلاثة أشكال في الحالة الفيزيائية نفسها :	
a) التجمد	b) التأصل
c) الترسب	d) التكثف
43- الألماس أحد الأشكال التآصلية لعنصر :	
a) النيكل	b) الكربون
c) النحاس	d) الفضة

إعداد / أ. عائشة الزهراني
الثانوية الأولى بالارطاوية
إدارة تعليم المجمعة

LIVEWORKSHEETS