

الغازات 11-



ملتقى الكيمياء التحصيلي

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي:

1	النموذج الذي يصف سلوك الغازات بالاعتماد على حركة جسيماتها يدعى:	(أ) نظرية الحركة الجزيئية	(ب) نظرية دالتون الذرية	(ج) نظرية الحركة الايونية	(د) نظرية رابطة التكافؤ
2	تتعد قوى التجاذب بين جسيمات الغاز لأن:	(أ) حجمها كبيرة جدا	(ب) جزيئاتها متقاربة جدا	(ج) حجمها صغيرة جدا ومتباعدة	(د) حجمها صغيرة جدا ومتقاربة
3	التصادم الذي لا يفقد الطاقة الحركية ولكن ينتقل بين الجسيمات المتصادمة:	(أ) التصادم الصلب	(ب) التصادم المرن	(ج) التصادم غير المرن	(د) التصادم الكيميائي
4	أي العوامل التالية تحدد الطاقة الحركية للجسيم؟	(أ) كتلة الجسيم وحجمه	(ب) كتلة الجسيم وعدد مولاته	(ج) كتلة الجسيم وسرعته	(د) كتلة الجسيم ودرجة حرارته
5	العلاقة الرياضية التالية التي تعبر عن الطاقة الحركية للجسيم:	(أ) $KE = MV^2$	(ب) $KE = 1/2 MV^2$	(ج) $KE = 1/3 MV^2$	(د) $KE = 1/4 MV^2$
6	أي مما يلي مقياس لمتوسط الطاقة الحركية لجسيمات المادة؟	(أ) السرعة	(ب) الانتشار	(ج) درجة الحرارة	(د) الضغط الجزيئي
7	تعرف كتلة الجسم في وحدة الحجم ب:	(أ) درجة الحرارة	(ب) الضغط	(ج) الكثافة	(د) المادة
8	معدل سرعة التدفق تتناسب عكسيا مع الجذر التربيعي للكتلة المولية" نص قانون:	(أ) أفوجادرو	(ب) جراهام	(ج) بويل	(د) شارل
9	تعتمد سرعة الانتشار بالدرجة الأولى على:	(أ) طول الجسيم	(ب) حجم الجسيم	(ج) طاقة الجسيم	(د) كتلة الجسيم
10	إذا كانت الكتلة المولية للأمونيا 17 g/mol ولكلوريد الهيدروجين 36.5 g/mol فاحسب نسبة معدل انتشارهما.	(أ) 1.456	(ب) 2.456	(ج) 3.456	(د) 4.456
11	نسبة معدل الانتشار لكل من أول أكسيد الكربون وثاني أكسيد الكربون (C=12 ، O=16):	(أ) 0.25	(ب) 1.25	(ج) 2.25	(د) 3.25
12	معدل تدفق غاز كتلته المولية ضعف الكتلة المولية لغاز يتدفق بمعدل 3.6 mol/min :	(أ) 0.52 mol/min	(ب) 2.52 mol/min	(ج) 3.52 mol/min	(د) 1.52 mol/min
13	يسمى الجهاز المستخدم لقياس الضغط الجوي:	(أ) المانومتر	(ب) البارومتر	(ج) الثيرموتر	(د) ميلي بار

14	أداة تستخدم لقياس ضغط الغاز المحصور تسمى:				
(أ)	البارومتر	(ب)	المانومتر	(ج)	الثيرمومتر
(د)	باسكال				
15	مقدار قوة واحد نيوتن لكل متر مربع تسمى:				
(أ)	تورشلي	(ب)	بار	(ج)	تور
(د)	باسكال				
16	760 mmHg يساوي :				
(أ)	760 atm	(ب)	7.5atm	(ج)	1 atm
(د)	51.7 atm				
17	الضغط الكلي لخليط من الغازات يساوي مجموع الضغوط الجزئية التي في الخليط " نص قانون:				
(أ)	أفوجادرو للضغوط الجزئية	(ب)	جراهام للضغوط الجزئية	(ج)	دالتون للضغوط الجزئية
(د)	باسكال للضغوط الجزئية				
18	أي مما يلي لا يعتمد عليه الضغط الجزئي للغاز؟				
(أ)	عدد مولات الغاز	(ب)	نوع الغاز	(ج)	حجم الوعاء
(د)	درجة حرارة الخليط				
19	الضغط الكلي لخليط من الغازات 0.97 إذا علمت ان ضغط O2 يساوي 0.30 atm وضغط H2 يساوي 0.35 atm فإن ضغط N2 يساوي :				
(أ)	0.32 atm	(ب)	0.30 atm	(ج)	0.29 atm
(د)	0.67atm				