الغازات	ثاني / 4	اشراف المعلمه: هبه جلال

نظرية الحركة الجزيئية : تصف سلوك ..... بالاعتماد على ..... جسيماتها .

فرضيات نظرية الحركة الجزيئية للغازات

الفرضية	التوضيح
١- حجم الجسيمات	احجام جسيمات الغاز ..... جداً مقارنة بحجوم ..... التي تفصل بينها .
٢- المسافات بين الجسيمات	..... .
٣- قوى التجاذب والتنافر بين الجسيمات	..... تقريباً .
٤- حركة الجسيمات	في حالة حركة ..... و ..... في جميع ..... (خط مستقيم) .
٥- التصادم بين الجسيمات	التصادم بين جسيمات الغاز واصطدامها بجدران الوعاء من نوع التصادم ..... (.....)
٦- طاقة الجسيمات	يعتمد معدل الطاقة الحركية (KE) لجسيمات الغاز على ..... . وهذه الطاقة يحددها عاملان هما : ١- ..... (m) ، ٢- ..... (v) $KE = \frac{1}{2} m v^2$ فمثلاً : عند درجة الحرارة (30 °C) يكون لجسيمات الغاز ..... (الهيدروجين) معدل سرعات أعلى من جسيمات الغاز ..... (الأكسجين) . درجة الحرارة : متوسط ..... لجسيمات المادة .

خصائص الغازات

١- انخفاض كثافتها : لأن جسيمات الغاز ..... عن بعضها البعض .

٢- قابليتها للتمدد : لأنها في حالة حركة ..... و ..... في جميع الاتجاهات ولا يوجد بينها ..... تجاذب أو تنافر .

٣- قابليتها للانضغاط : لأن جسيمات الغاز ..... عن بعضها البعض .

٤- الميوعة أو الانسياب : لأن ..... التجاذب بين جزيئات الغاز مهملة .

٥- الانتشار والتدفق : لأنها في حالة حركة ..... و ..... في جميع الاتجاهات ولا يوجد بينها ..... تجاذب أو تنافر .

- الانتشار : ظاهرة ..... جسيمات الغاز بعضها ببعض من منطقة التركيز ..... إلى منطقة التركيز ..... .

ويعتمدعلى : أ - ..... ب - .....

- التدفق : عملية ..... جسيمات الغاز من خلال .....

ويعتمد على : أ - ..... ب - .....

LIVEWORKSHEETS