

الأسـم

اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي:

- النموذج الذي يصف سلوك الغازات بالاعتماد على حركة جسيماتها يدعى:
أ/ نظرية الحركة الجزيئية. ب/ نظرية دالتون الذرية
ج/ نظرية وحدانية المادة. د/ نظرية رابطة التكافؤ
- تتعدى قوى التجاذب بين الجسيمات الغازية لأن:
أ/ حجمها كبيرة جداً. ب/ جزيئاتها متقاربة جداً
ج/ حجمها صغيرة جداً ومتباعدة. د/ حجمها صغيرة جداً ومتقاربة
- قابلية المادة للانتشار تسمى:
أ/ اللزوجة. ب/ الميوعة
ج/ توتر سطحي د/ ميوعة فائقة
- إذا عصرت وسادة البولسترين بالضغط عليها يقل حجمها لأن المسافة بين الجزيئات:
أ/ كبيرة جداً ب/ صغيرة جداً
ج/ متوسطة د/ صغيرة
- تستطيع أن تشم رائحة الطعام عند طهيها في أرجاء المنزل لأن:
أ/ الغاز سريع الانتشار ب/ الغاز قابل للانضغاط
ج/ الغاز عديم الرائحة د/ الغاز عديم اللون
- خروج الغاز من خلال ثقب صغير يسمى:
أ/ انضغاط. ب/ انتشار
ج/ تدفق. د/ تمدد
- معدل سرعة تدفق الغاز يتناسب تناسباً عكسياً مع الجذر التربيعي للكتلة المولية:
أ/ قانون دالتون. ب/ قانون جراهام
ج/ قانون بويل. د/ قانون شارل
- إذا كانت الكتلة المولية للأمونيا 17g/mol ، ولكلوريد الهيدروجين 36.5g/mol فإن نسبة معدل الانتشار تساوي:
أ/ 1.77 ب/ 1.74
ج/ 1.47 د/ 4.17
- القوة الواقعة على وحدة المساحة تسمى:
أ/ الضغط الجوي ب/ الضغط
ج/ الضغط الجزئي د/ الضغط الكلي
- وزن عمود من الزئبق طوله 76cm :
أ/ الضغط الجوي ب/ الضغط
ج/ الضغط الجزئي د/ الضغط الكلي

11. البارومتر جهاز لقياس :
 أ/ ضغط الأكسجين ب/ الضغط الجوي
 ج/ ضغط الغاز المحصور د/ ضغط بخار الماء
12. المانومتر أداة لقياس :
 أ/ ضغط الغاز المحصور ب/ ضغط الغلاف الجوي
 ج/ الضغط الجوي د/ ضغط الهواء الجوي
13. الباسكال Pa وحدة قياس :
 أ/ الحجم ب/ السعة
 ج/ الضغط د/ المساحة
14. جميع الوحدات التالية وحدات قياس الضغط عدا :
 أ/ atm ب/ mmHg
 ج/ CmHg د/ Cm
15. الضغط الكلي لخليط من الغازات يساوي مجموع الضغوط الجزئية للغازات المكونة له :
 أ/ قانون بويل ب/ قانون شارل
 ج/ قانون جاي لوساك د/ قانون دالتون
16. الضغط الكلي لخليط من الغازات atm 0.97 إذا علمت أن ضغط O₂ يساوي atm 0.30 ،
 وضغط H₂ يساوي atm 0.35 فإن ضغط N₂ يساوي :
 أ/ atm 0.32 ب/ atm 0.30
 ج/ atm 0.29 د/ atm 0.67
17. تسمى قوة الترابط بين جزيئات الأكسجين O₂ :
 أ/ قوى التشتت ب/ ترابط هيدروجيني
 ج/ قوى ثنائية القطب د/ روابط أيونية
18. إحدى المواد التالية قوى التشتت بين جزيئاتها عالي :
 أ/ الفلور ب/ اليود
 ج/ الكلور د/ البروم
19. أي من المواد التالية ينشأ بين جزيئاتها روابط هيدروجينية ؟
 أ/ Cl₂ ب/ N₂
 ج/ CH₄ د/ HF
20. المادة التي لا تتكون بين جزيئاتها روابط هيدروجينية فيما يلي هي :
 أ/ H₂ ب/ CH₃NH₂
 ج/ C₂H₆ د/ NH₃

عمل الطالبان:
 شذى الفيقي - كرامه وزنه
 إشراف: أ/ سميح قلمبان