الأسم/

اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي:

1. 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

2. تنعدم قوى التجاذب بين الجسيمات الغازية لأن:
أ/ حجومها كبيرة جداً. ب/ جزيئاتها متقاربة جداً
ج/ حجومها صغيرة جداً ومتباعدة. د/ حجومها صغيرة جداً ومتقاربة

3. قابلية المادة للانسياب للانتشار تسمى:
أ/ اللزوجة. ب/ الميوعة
ج/ توتر سطحي د/ ميوعة فائقة

4. إذا عصرت وسادة البولسترين بالضغط عليها يقل حجمها لأن المسافة بين الجزيئات:
أ/ كبيرة جداً ب/ صغيرة جداً
ج/ متوسطة د/ صغيرة
5. تستطيع أن تشم رائحة الطعام عند طهيه في أرجاء المنزل لأن:
أ/ الغاز سريع الانتشار ب/ الغاز قابل للانضغاط
ج/ الغاز عديم الرائحة د/ الغاز عديم اللون

6. خروج الغاز من خلال ثقب صغير يسمى:
أ/ انضغاط. ب/ انتشار
ج/ تدفق. د/ تمدد

7. معدل سرعة تدفق الغاز يتناسب تناسباً عكسياً مع الجذر التربيعي للكتلة المولية:
أ/ قانون دالتون. ب/ قانون جراهام
ج/ قانون بويل. د/ قانون شارل

8. إذا كانت الكتلة المولية للأمونيا 17g/mol ، ولكلوريد الهيدروجين 36.5 g/mol فإن نسبة معدل الانتشار تساوي:
أ/ 1.77 ب/ 1.74
ج/ 1.47 د/ 4.17

9. القوة الواقعة على وحدة المساحة تسمى:
أ/ الضغط الجوي ب/ الضغط
ج/ الضغط الجزئي د/ الضغط الكلي

10. وزن عمود من الزئبق طوله 76cm:
أ/ الضغط الجوي ب/ الضغط
ج/ الضغط الجزئي د/ الضغط الكلي

LIVEWORKSHEETS

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 0.97 atm إذا علمت أن 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/ 0.67 atm

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/ H2O. ب/ CH3NH2
ج/ C2H6. د/ NH3

عمل الطالبتان:
شذى الفيفي- كرامه وزنه
إشراف: أ/ سميه قلمبان

LIVEWORKSHEETS