



اختبار أعمال السنة الثاني لمادة الحرارة والديناميكا الحرارية

السؤال الأول

١. ضعي علامة (✓) أمام الإجابة الصحيحة و (X) أمام الإجابة الخطأ
- أ- العملية المعزولة حرارياً هي العملية التي يفقد فيها النظام أو يكتسب طاقة
- ب- درجة الحرارة الحرجة هي درجة الحرارة التي لا يمكن إسالة الغاز عند
حرارة أعلى منها مهما كانت قيمة الضغط X
- ت- من الخواص الفيزيائية التي يعتمد عليها في صناعة الترمومترات لون المادة

٢. وضحي بالمعادلات أن $H = W$ في حالة العملية الدورانية

$$H = (u_2 - u_1) + w$$

$$H = (u_2 - u_1) + w$$

$$H + H = u_2 - u_1 + w - u_2 - u_1 + w$$

$$H + H = (u_2 - u_2 - u_1 - u_1) + w + w$$

$$dH = (du) + dw$$

$$du = 0 \quad dH = dw$$

سؤال الثاني

١. إختاري الإجابة الصحيحة

- أ- من معادلة فان درفالز فإن قيمة الثابتين a, b تعتمد علي

- i. طبيعة الغاز ii. درجة الحرارة iii. الضغط

- ب- الطاقة الداخلية بمفهومها الشامل هي

- i. طاقة في حالة إنتقال ii. طاقة إهتزازية

- iii. مجموع الطاقات التي تمتلكها الذرات والجزيئات المكونة للنظام

أحسبي الضغط الناتج من 3g من H_2 في وعاء حجمه 225 cm^3 عند درجة حر

باعتبار الهيدروجين غازاً مثالياً

باعتباره غازاً حقيقياً

$R = 0.0821 \text{ atm}$

$a = 0.072$

$b = 0.294$

$(V-b) = RT$