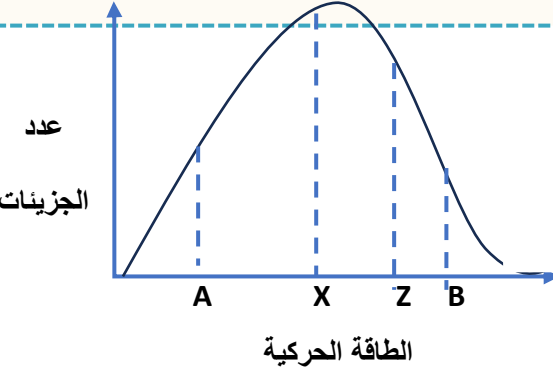


من الرسم المجاور أي الرموز تمثل متوسط الطاقة الحركية لسائل عند درجة حرارة معينة



1

A (أ)

X (ب)

Z (ج)

B (د)

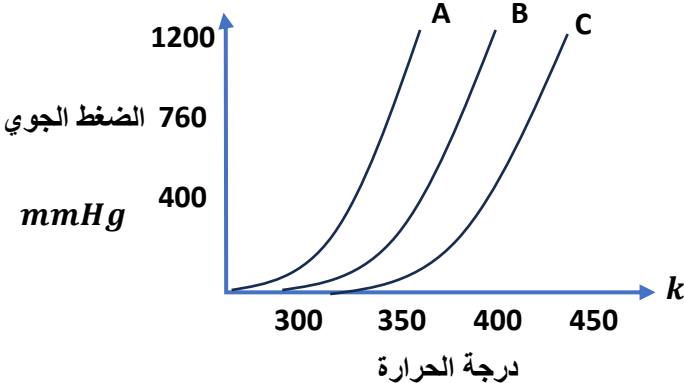
رتب السوائل التالية تنازلياً حسب سرعة تبخرها :



2

من الرسم المجاور الذي يمثل مقدار الضغط البخاري لسوائل افتراضية A, B, C ادرسه جيداً ثم اجب عما يليه : علماً بأن السوائل جميعها ترتبط بقوى لندن

أجب عن الأسئلة من (1 - 6)



(1) أي السوائل كتلته المولية أعلى :

(2) أي السوائل لديه أعلى ضغط بخاري عند درجة حرارة 400 k

(3) أي السوائل أسرع تبخراً عند درجة حراره 400 k

(4) أي السوائل تكون درجة غليانه المعياريه 350 k

(5) أي السوائل عند درجة حرارة 400 k يكون في الحالة الغازية

(6) أي السوائل لديه أعلى حد أدنى من الطاقة اللازمة للتبخّر

أي السوائل الأتية لديه أعلى درجة غليان :

4



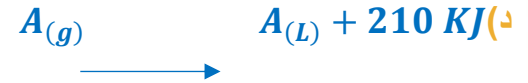
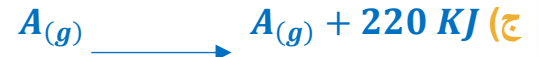
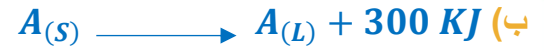
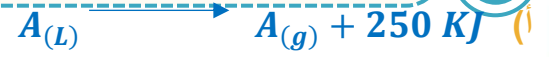
أي السوائل الآتية له أقل ضغط بخاري :

5



أي المعادلات الآتية تمثل طاقة التكاثف المولية :

6



أي السوائل الآتية أعلى طاقة تبخر مولية :

7



أي الآتية لديه أعلى درجة غليان علماً بأنها متقاربة في الكتلة المولية :

8



لديك المعلومات التالية للسوائل الافتراضية A, B, D المتساوية في الكتلة المولية :

9

* طاقة التبخر المولية لـ A أعلى من طاقة التبخر المولية لـ B عند درجة حرارته نفسها

* سرعة تبخر B أعلى من سرعة تبخر D عند درجة حرارته نفسها

* طاقة التكاثف لـ D أعلى من طاقة التكاثف لـ A عند درجة حرارته نفسها

الترتيب الصحيح حسب الضغط البخاري تصاعدياً هو :



أي العلاقات التالية صحيحة للسوائل :

10

(ب) الأعلى طاقة تبخر موليه هو الأقل طاقة تكاثف

(أ) الأعلى درجة غليان هو الأسرع تبخر

(د) الأعلى ضغط بخاري هو الأعلى درجة غليان

(ج) الأقل درجة غليان هو الأسرع تبخر

عند تحوّل السائل إلى غاز بعد وصوله لدرجة الغليان المعياريه (غليان الماء)

11

- أ) تكون البخار لديه طاقة قليلة بعد الغليان ب) يكون الطاقة للسائل أعلى من البخار بعد الغليان
- ج) يكون الطاقة التي يمتلكها البخار عالية بعد الغليان د) تتساوى الطاقة للبخار والسائل بعد الغليان