

أسئلة مراجعة الدرس الثاني

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: ما المقصود بكلِّ ممَّا يأتي:

الضغط البخاري، درجة الغليان العادية، طاقة التبخر المولية.

السؤال الثاني:

أفسر: يأخذ السائل شكل الإناء الذي يوضع فيه، ولكن حجمه يظل ثابتاً.

السؤال الثالث:

أفسر: يغلي الماء في الأغوار على درجة حرارة أكثر قليلاً من 100°C .

السؤال الرابع:

أصف: سائل في وعاء مغلق ضغطه البخاري ثابت، فما العلاقة بين سرعة تبخره وسرعة تكاثف بخاره؟

السؤال الخامس:

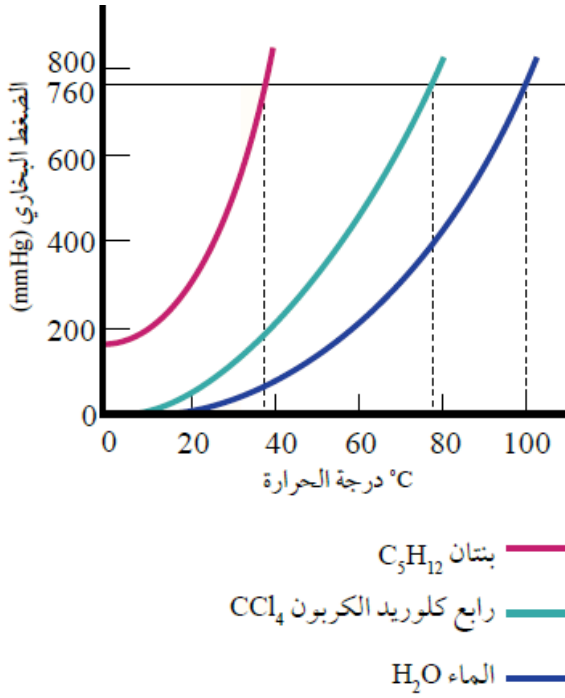
أستنتج: المركب A يتبخر بسرعة أكبر من سرعة تبخر المركب B عند 25°C .

أ- أي المركبين قوى التجاذب بين جزيئاتها أكبر؟

ب- أي المركبين له ضغط بخاري أعلى عند 25°C ؟

ج- أي المركبين درجة غليانه المعيارية أكبر؟

السؤال السادس:



يمثل المنحنى المجاور تغير الضغط البخاري ($mmHg$) لثلاثة سوائل مع درجة الحرارة $^{\circ}C$.

أجب عمّا يأتي:

- أحدد الضغط البخاري لرابع كلوريد الكربون عند $60^{\circ}C$.
- أحدد درجة الغليان المعيارية للبنتان.
- أرتب السوائل الثلاثة حسب تزايد سرعة تبخرها.
- بفرض أن الضغط الجوي على قمة أحد الجبال يساوي $500 mmHg$ ، أحدد درجة غليان الماء عند هذا الارتفاع.
- هـ- أستنتج اسم السائل الذي له أقل طاقة تكاثف مولية.