

## 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  $100^{\circ}\text{C}$ .

السؤال الرابع:

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

السؤال الخامس:

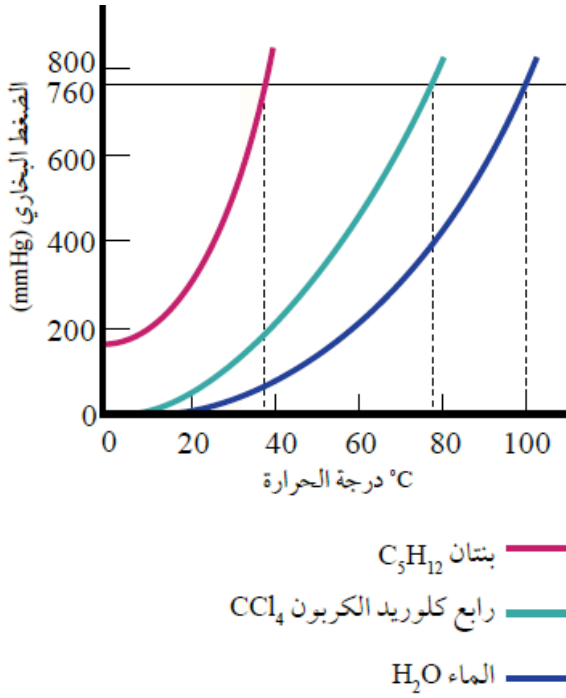
**أستنتج:** المركب A يتبخر بسرعة أكبر من سرعة تبخر المركب B عند  $25^{\circ}\text{C}$ .

أ- أي المركبين قوى التجاذب بين جزيئاتها أكبر؟

ب- أي المركبين له ضغط بخاري أعلى عند  $25^{\circ}\text{C}$ ؟

ج- أي المركبين درجة غليانه العادية 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 العادية 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.