

## 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:

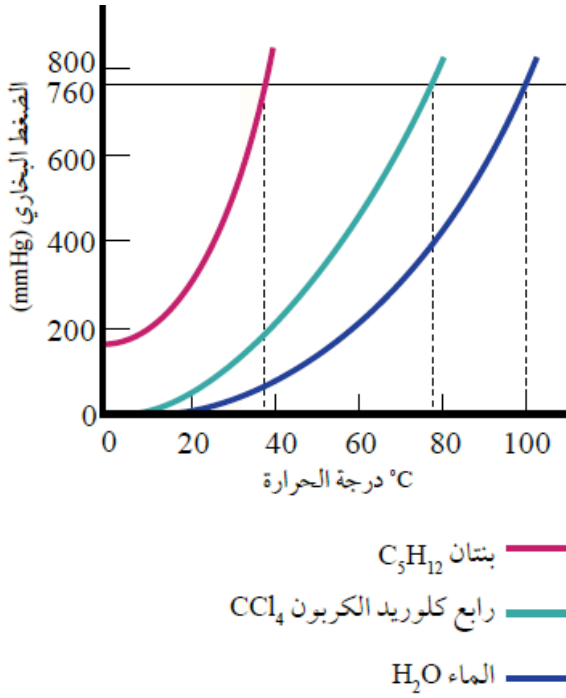
**أستنتج:** المركب A يتبخر بسرعة أكبر من سرعة تبخر المركب B عند  $25^{\circ}\text{C}$ .

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 °C .

أجب عمّا يأتي:

أ- أحدد الضغط البخاري لرابع كلوريد الكربون عند 60 °C .

ب- أحدد درجة الغليان العادية للبنتان.

ج- أرتب السوائل الثلاثة حسب تزايد سرعة تبخرها.

د- 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.