

أسئلة مراجعة الدرس الثاني

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: ما المقصود بكلِّ ممَّا يأتي:

الضغط البخاري، درجة الغليان العادية، طاقة التبخر المولية.

السؤال الثاني:

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

السؤال الثالث:

أفسّر: 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:

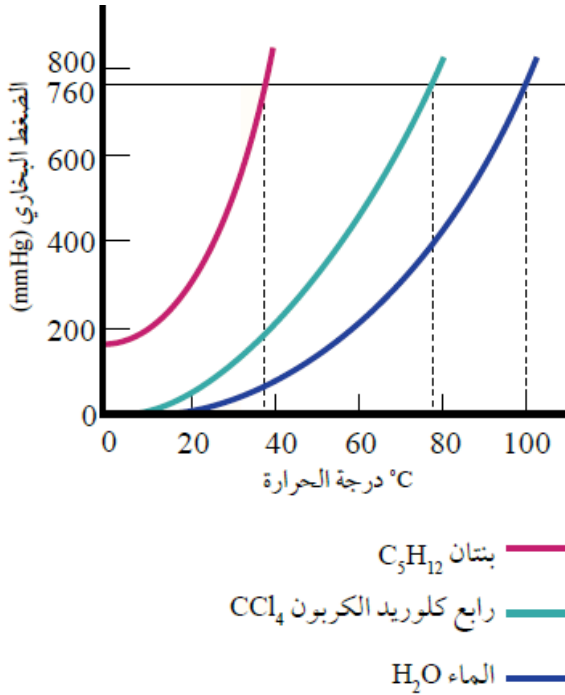
أستنتج: المركب A يتبخر بسرعة أكبر من سرعة تبخر المركب B عند 25°C .

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 °C .

أجب عما يأتي:

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

ب- حدد درجة الغليان المعيارية للبنتان.

ج- أرتب السوائل الثلاثة حسب تزايد سرعة تبخرها.

د- بفرض أن الضغط الجوي على قمة أحد الجبال يساوي 500 mmHg ، حدد درجة غليان الماء عند هذا الارتفاع.

هـ- أستنتج اسم السائل الذي له أقل طاقة تكاثف مولية.