أسئلة مراجعة الدرس الثاني

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: ما المقصود بكلّ ممّا 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 $100^{o}C$.

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 $25^{o}C$.

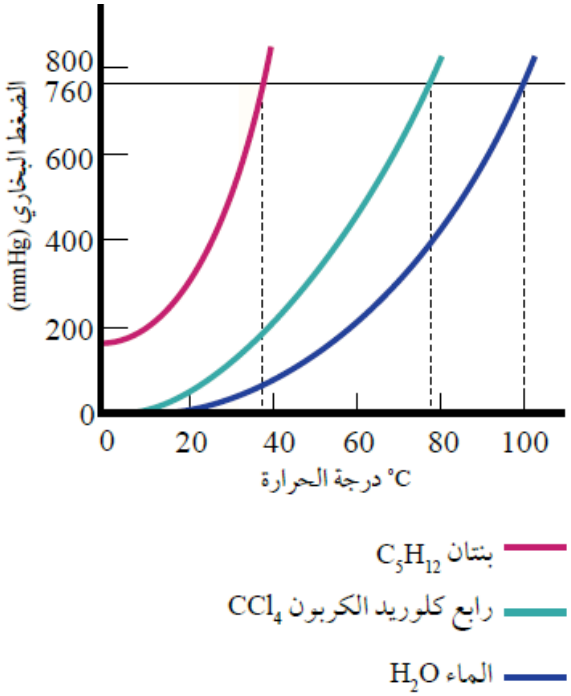
أ- أي المركبين قوى التجاذب بين جزيئاتها أكبر؟

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

ج- أي المركبين درجة غليانه المعيارية أكبر؟

السؤال السادس:

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



أجب عمّا يأتي:

أ-أحدد الضغط البخاري لرابع كلوريد الكربون عند $60\ ^{o}C$.

ب- أحدد درجة الغليان المعيارية للبنتان.

ج- أرتب السوائل الثلاثة حسب تزايد سرعة تبخرها.

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

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