



Quiz 1 2015/2016

كلية الزراعة

لطلبة الفرقة الاولى شعبة هندسة زراعية

جزء كيمياء طبيعية

(أ) اكمل مكان النقاط :-

- 1 - ينص قانون بويل على أنه عند ثبوت درجة الحرارة فإن -----
- 2- عند ثبوت الضغط يتغير حجم كتلة معينة من غاز مع تغير درجة الحرارة وينص هذا القانون على -----
- 3 - عند ثبوت درجة الحرارة يتغير كل من حجم وضغط كمية معلومة من غاز ما ويتطلب ان يكون حاصل ضربهما PV ----- .
- 4 - العلاقة بين ضغط الغاز ودرجة حرارته المطلقة عند ثبوت الحجم يطلق عليه قانون -----.
- 5 - ينص قانون دالتون للضغوط الجزئية على أنه عند خلط عدة غازات غير قابلة للتفاعل مع بعضها البعض فإن الضغط الكلى-----.
- 6 - فى حالة المخاليط المثالية للغاز يكون كل من مقدار الضغط النسبى ومقدار الحجم النسبى لمكون ما مساويا ----- لهذا المكون.
- 7- الغازات ذات طاقة حركية كبيرة مما يقلل من قوة التجاذب بين بعضها البعض ومما يجعلها ذات قدرة أكبر على -----.

(ب) فسر المفاهيم العلمية التالية:

- 1- هناك خواص يمكن من خلالها معرفة الحالة الغازية؟
- 2- هل إذا زاد الضغط للغاز الي الضعف فإن الحجم يقل الي النصف؟
- 3- يمكن تحديد قيمة الثابت العام للغازات تحت الظروف القياسية؟

(ج) غاز حجمه 800 ملل تحت ضغط 750ملل-زئبق إذا ارتفع الضغط الي 890ملل-زئبق في درجة حرارة ثابتة. احسب معدل التغير في الحجم لهذا الغاز؟

مع أطيب التمنيات بالتوفيق والنجاح،،،

أ.د. فرحات فودة على فودة