الواجب2 نموذج(2)

س1/ ضع علامة صح (✓) امام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ ( x ) أمام العبارة الخاطئة:

1- في قانون جراهام تتناسب درجة الحرارة طردياً مع الوزن الجزيئي للمركب. ( )

2- قانون هس ينص على( التغير الكلي في انثالبي أي تفاعل كيميائي يجرى تحت ضغط ثابت وحجم متغير يساوي مقداراً ثابت سواء حدث التفاعل في خطوة واحدة أو عدة خطوات). ( )

س2/ عرف سرعة التفاعل وقم باشتقاق قانون السرعه عندما يتم تغير تركيز HCl وتثبيت تركيز Na2S2O3:

س3/ إذا كان الوزن الجزيئي لغاز ما يساوي (44 g/mole) وسرعة انتشاره تساوي ثلاثة أرباع سرع انتشار غاز أخر، فإن الوزن الجزيئي للغاز الأخر تساوي؟

س4/ أي من الغازات الأتية اسرع في الانتشار: (( مع ذكر السبب))

1) HCl 2) H2SO4 3) H2S 4) N2

\* السبب: