الواجب (2) نموذج (1)

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

1- تتناسب سرعة انتشار الغاز طردياً مع وزنه الجزيئي عند الظروف القياسية. ( )

2- قيمة انثالبي التفاعل ΔH تكون سالبة في حالة التفاعلات الماصة للحرارة. ( )

س2/ ينتشر غاز ما بسرعة تساوي (0.525) من سرعة انتشار غاز الميثان CH4 الصيغة الجزيئية لهذا الغاز هي:

1) C2H2 2) C3H6 3) C2H6 4) C4H10

س3/ عرف قانون جراهام :

س4/ عند 50 جرام من HCl تكون درجة الحرارة الابتدائية 6 CO وتمتص طاقة حرارية مقدارها 2.1 kJ ما هي درجة الحرارة النهائية. ((علماً أن الحرارة النوعية HCl = 4.18 ((