**التجربة الحادية عشر: تحديد أثر التركيز على سرعة التفاعل الكيميائي**

**اسماء الطالبات: ---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------**

**الهدف من التجربة:**..........................................................................................................

**الحالة الاولى: عند ثبات تركيز حمض الكلور وتغير تركيز ثيوكبريتات الصوديوم**

**القانون سيؤول الى**..........................................................................**.**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Log(1/t)** | **1/t** | **t** | **log [Na2S2O3]** | **[Na2S2O3]** | **V(HCl)** | **V(H2O)** | **V(Na2S2O3)** | **No.EXP** |
|  |  |  |  |  |  |  |  | **1** |
|  |  |  |  |  |  |  |  | **2** |
|  |  |  |  |  |  |  |  | **3** |
|  |  |  |  |  |  |  |  | **4** |
|  |  |  |  |  |  |  |  | **5** |

**ارسمي العلاقة بين log[Na2S2O3]و log(1/t) مع توضيح logk′.**

**الحالة الثانية: عند تغير تركيز حمض الكلور وثبات تركيز ثيوكبريتات الصوديوم**

**القانون سيؤول الى**...........................................................................

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Log(1/t)** | **1/t** | **t** | **log [HCl]** | **[HCL]** | **V(HCl)** | **V(H2O)** | **V(Na2S2O3)** | **No.EXP** |
|  |  |  |  |  |  |  |  | **1** |
|  |  |  |  |  |  |  |  | **2** |
|  |  |  |  |  |  |  |  | **3** |
|  |  |  |  |  |  |  |  | **4** |
|  |  |  |  |  |  |  |  | **5** |

**ارسمي العلاقة بين log [HCl]و log(1/t)**