الثانوية الجديدة١ عين وسارة BAC ALG الاستاذ :شريف رشيد

تعريفات خاصة بمادة العلوم الفيزيائية ٢٠١٣/٢٠١٤

الوحدة الاولى :تطور كميات المتفاعلات والنواتج خلال تحول كيميائي في محلول مائي

- **المؤكسد** : هو كل فرد كيميائي قادر على اكتساب الكترونا او اكثر خلال تحول كيميائي
- **المرجع** : كل فرد كيميائي قادر على فقدان الكترونا او اكثر خلال تحول كيميائي
- **الاكسدة** :هي عبارة عن تحول كيميائي يصحبه فقدان في الالكترونات من ذرة او من طرف مجموعة من الذرات
- **الارجاع** : هو عبارة عن تحول كيميائي يصحبه اكتساب الكترونات من ذرة او من طرف مجموعة من الذرات
- **المحلول المائي** :هو خليط متجانس من نوعين كيميائيين اوأكثر يكون فيها الماء هو المذيب والاجسام المنحلة فيه بكمية مادتها اقل
- **السرعة الحجمية للتفاعل** : في وسط مائي حجمه ثابت V تعرف السرعة الحجمية بالعلاقة التالية:

$$v = \frac{1}{V} \times \frac{dx}{dt}$$

- **زمن نصف التفاعل** :هو المدة الزمنية لبلوغ التفاعل نصف تقدمه النهائي X_f
- العوامل الحركية :هي العوامل التي تؤثر على سرعة التفاعل :
  - ✓ درجة الحرارة
  - ✓ التراكيز الابتدائية للمتفاعلات
  - ✓ الوسيط
- **الوسيط** :هونوع كيميائي يسرع التفاعل الكيميائي دون ان يظهر في معادلة التفاعل ولا يغير الحالة النهائية للجملة
  - ✓ وسيط متجانس :وسيط يكون له نفس الحالة مع المتفاعلات {سائل/سائل} ،{صلب/صلب}
  - ✓ وسيط غير متجانس :وسيط لا يكون له نفس الحالة مع المتفاعلات
- **التصادم الفعال** :هو تصادم بين الجزيئات ينتج عنه تفاعل كيميائي