ثانوية..... الاسم ..... اللقب ..... القسم 3ع ت

التقويم التشخيصي

I- تركيز محلول مائي وكمية المادة.

1- علاقة كمية المادة بالكتلة: في حالة صلب: ..... في حالة سائل: ..... في حالة غاز: .....

2- علاقة كمية المادة بحجم غاز: ☜ .....

☜ قانون الغازات المثالية هو $P.V = n.R.T$ حيث P: ..... وحدته .....، V: ..... وحدته .....: n ..... وحدتها .....: T ..... وحدتها .....: R ..... قيمتها .....

3- علاقة التركيز المولي: ☜ .....- علاقة التركيز الكتلي: ☜ .....

4- العلاقة بين التركيز المولي والتركيز الكتلي: ☜ .....

5- قانون التمديد: ☜ ..... معامل التمديد F: ☜ .....

II- جدول التقدم وتقدم التفاعل:

1- تقدم التفاعل هو: ☜ .....

2- نعتبر التحول الكيميائي المنمذج بالمعادلة الكيميائية الآتية: $\alpha A + \beta B = \gamma C + \delta D$

- ماذا تمثل الرموز A، B، C و D؟ ☜ .....
- ماذا تمثل الرموز α، β، γ و δ؟ ☜ .....
- انجز جدول تقدم للتحول الكيميائي السابق:

3- متى نقول أن هذا المزيج متوازن ستوكيومتريا؟.....

4- المتفاعل المحد هو: .....

4- التقدم الأعظمي ..... هو: ☜ .....

5- التقدم النهائي ..... هو: ☜ .....

.....

III- تفاعلات الأكسدة إرجاع.

1- عرّف ما يلي:

الأكسدة:.....

الارجاع:.....

المؤكسد:.....

المرجع:.....

2- أذكر مبدأي الإنحفاظ في التفاعلات الكيميائية: ☜ ..... ☜ .....

3- كتابة المعادلة النصفية الالكترونية في وسط حمضي:

أ- نوازن جميع الذرات عدا ذرتي: ..... و .....

ب- نوازن ذرات الأكسجين O بإضافة .....

جـ- نوازن ذرات الهيدروجين H بإضافة .....

د- نوازن الشحنات بإضافة .....

4- في وسط حمضي تتفاعل شوارد البرمنغنات $MnO_{4(aq)}^{-}$ مع شوارد الحديد الثنائي $Fe_{(aq)}^{+2}$، فتتحول الأولى الى شوارد المنغنيز الثنائي $Mn_{(aq)}^{+2}$، والثانية الى شوارد الحديد الثلاثي $Fe_{(aq)}^{+3}$.

- اكتب المعادلتين النصفيتين للأكسدة و الارجاع محددا الثنائيتين (مر/مؤ) الداخلتين في التفاعل:

الثنائية: .....

www.dzexams.com