ثانوية عين زعطوط بسكرة **الفرض الخامس في مادة** **المستوى : 2ع ت**

المدة : 1 ساعة **العلوم الفيزيائية** **السنة الدراسية:2009/2008**

التمر ين الاول:

نضع في كأس بيشر $10\ Cm^3$ من محلول $(Fe^{2+} + SO_4^{2-})$ و نعايرها بمحلول برمنغنات البوتاسيوم $(K^+ + MnO_4^-)$ الذي يحتوي $0.01\ mol$ من شوارد (MnO_4^-) في اللتر من المحلول.
نلاحظ أن اللون البنفسجي لا يستقر إلا بإضافة $12.5\ Cm^3$ من هذا المحلول.

1 – عيّن الثنائيتان (Ox / Red).
2 – أكتب المعادلتان النصفيتان لتفاعلات الأكسدة و الإرجاع الحادثة.
3 – أكتب المعادلة للأكسدة الإرجاعية .
4 – ضع جدول تطور التفاعل ثم أستنتج تركيز المحلول المؤكسد.

التمرين الثاني:

1/- أكتب الصيغ نصف المنشورة للمركبات العضوية التالية :

بنت- 2 - ن	2-مثيل بروبان	3-مثيل بوت-1-ن	بروبان	2،3-ثنائي مثيل بوتان-2 ول
بوتان-2- ول	3-مثيل بنتان	3-مثيل بوتان-1-ول	هكس-2- ين	4-مثيل بنتان-2 ين

2/- لدينا المركبات التالية: أعط أسمائها ثم مثلها بالكتابة الطوبولوجية.

(1) $CH_3-\underset{\underset{CH_3}{|}}{CH}-\underset{\underset{CH_3}{|}}{CH}-CH_3$	$CH_3-CH_2-CH=CH-CH_3$ (2)	(3) $CH_3-CH_2-\underset{\underset{OH}{|}}{CH}-CH_2-CH_3$
$CH_3-CH_2-CH_2-OH$ (4)	(5) $CH_3-CH=CH=O$	(6) $CH_3-CH_2-C\equiv C-CH_3$

تمنياتي لكم بالتوفيق

الأستاذ: سعيدي لزهر