**أجب عن الأسئلة التالية:**

1. **أكمل العبارات التالية:**
2. **التركيز العيارى هو ......................... بينما التركيز المولل هو .....................**
3. **الوزن المكافئ هو ........................... بينما التكافؤ هو ...............................**
4. **رقم تأكسد الهيدروجين ..................... وفى حالة الايدريدات .......................**
5. **رقم تأكسد العنصر فى حالته المفرده ................. بينما الكبريت .....................**
6. **يمكن حساب التركيز كنسبة مئوية حجميه – حجميه عن طريق .......................**
7. **1- محلول قلوى يحتوى على واحد أو أكثر من القلويات أخذ 50 ملل من المحلول ثم عودل بحامض HCl 0.1 عيارى فلزم 18 ملل من الحامض حتى الوصول إلى نقطة التعادل فى وجود دليل ph.th ثم أكمل التعادل فلزم 30ملل من نفس الحامض فى وجود دليل b.p.b والمطلوب ما هى مكونات العينة – وما هى عيارية كل مكون.**

**2- أحسب وزن هيدروكسيد الصوديوم اللازم لتحضير محلول حجمه 400 ملل وتركيزه 0.1 عيارى.**

**3- أضبط المعادلات الكيميائية التالية أيونيا:**

**Fe+2 + MnO4-1 Fe+3 + Mn+2**

**Sn+2 + CrO4 Sn+4 + Cr+3**

**علما بأن الأوزان الذرية للعناصر هى:**

**H = 1 Na = 23 Cl = 35.5 O = 16 C = 12**