

**تحضير المحاليل انطلاقا من:**

**مادة صلبة (Na2CO3 )**

تقرير العمل التطبيقي الثاني

|  |  |
| --- | --- |
| **الاسم واللقب** | ..................................................................... |
| **الفوج**  | ..................................................................... |
| **رقم التسجيل** | ..................................................................... |
| **التاريخ** | ..................................................................... |

1) - حدد الهدف الرئيسي للعمل التطبيقي ؟

................................................................................................................................. ................................................................................................................................

................................................................................................................................. ................................................................................................................................

2) - اذكر المواد و الزجاجيات المستعملة ؟

................................................................................................................................. ................................................................................................................................

................................................................................................................................. ................................................................................................................................ ................................................................................................................................. ................................................................................................................................

3) - عرف المادة النقية كيميائيا.

......................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

4) - احسب الكتلة اللازمة لتحضير محلول كربونات الصوديوم (Na2CO3 ) حجمه 50 مل و تركيزه N 0,01 ؟. علما ان الكتلة المولية لكربونات الصوديوم M=106g/mol

....................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

5)- نحضر محلول S3بمزج 10 ملل من المحلول S1و01 ملل من المحلول S2ماهو التركيزالمحلول الجديــــد S3 ؟.

...................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................... ..................................................................................................................................................................................................................................................................

6) - قبل مغادرة المخبر على الطالب القيام باعمال اساسية اذكرها ؟.

.................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................