

السؤال الأول: أذيب 20 غرام من الملح في 150 مل من الماء النقي، احسب تركيز المحلول .

السؤال الثاني: يسمى المحلول المائي للفورمالدهيد (بالفورمالين) الذي يستخدم المحلول المخفف منه في حفظ العينات البيولوجية احسب حجم محلول الفورمالين تركيزه 0.1 غرام /لتر الذي يحتوي على 6 غرام من فورمالديهايد

السؤال الثالث: وجد محمد محلول ملحي تركيزه 0.5 غرام /مل فقام بتسخين المحلول حتى تبخر الماء بشكل كامل فكانت كتلة الملح المترسب 50 غرام، احسب حجم المحلول باللتر.

السؤال الرابع : فسر العبارة التالية : لا يجوز تذوق المحاليل غير المعروفة.

السؤال الخامس : عند تعرض شخص لوعكة صحية يتم إعطائه محلول ملحي بالوريد،
1- ما أهمية المحلول الوريدي للمريض.
2- لماذا يتم استخدام الماء المقطر في تحضير هذا المحلول.

انتهت ورقة العمل