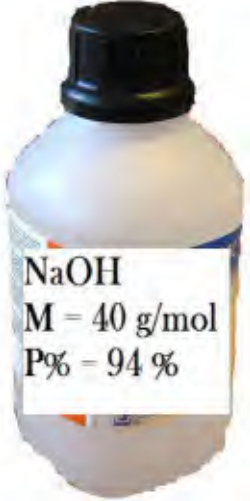


التمرين الثالث: (07ن)

حين دخولك لمخبر الكيمياء طلب منك القيام بتجربة صناعة الصابون وكنت بحاجة لبعض المحاليل الكيميائية فلم يتوفر لك أحدها وهو هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) بتركيز 0.5 Eg/L، لكن وجدت قارورة تحتوي بلورات صلبة من هذه المادة فما كان عليك سوى أن

تحضر محلولاً قياسياً من هذه القاعدة القوية، والمثلة في الصورة.



1. ماذا تمثل المعطيات الملتصقة على القارورة؟

2. أكتب معادلة انحلاله في الماء، ثم احسب المكافئ الغرامي الموافق له.

3. ماهي الطريقة الأنسب في تحضير محلول قياسي تركيزه 0.5 Eg/L وحجم $V = 500 \text{ cm}^3$ من هذه

القارورة، وذلك بحساب وتقدير الكتلة اللازم أخذها.

4. أسرد علينا طريقةً لتحضير هذا المحلول.

بالتوفيق

أستاذ المادة: غميص عبد العزيز