www.9alami.com

تمرين 1 :

1ن 1- ما الفرق بين الكتلة الحجمية و التركيز الكتلي ؟

1ن 2- نعبر عن التركيز الكتلي بالعلاقة

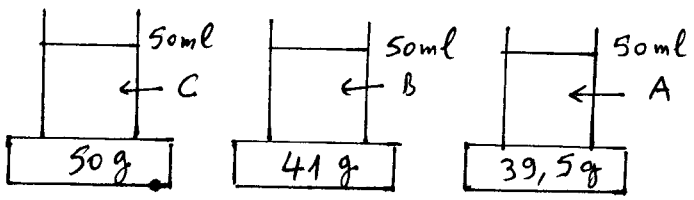
- $\rho = \frac{m}{V}$
- $C_m = \frac{m}{V}$

1ن 3- عند ارتفاع درجة حرارة المحلول

- تزداد قابلية الحذيب على الذوبان
- تنخفض قابلية الحذيب على الذوبان.

تمرين 2 :

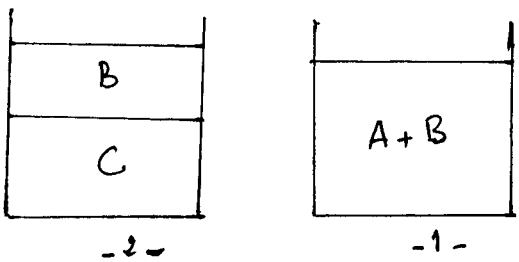
3ن 1- نأخذ حجوما متساوية لسوائل مختلفة A و B و C ثم نقيس كتلتها كما هو مبين في الشكل - التالي:



1ن 1-1- احسب الكتلة الحجمية للسوائل .

1ن 1-2- قارن الكتل الحجمية لهذه السوائل .

2- نقوم بتحضير خليطين مكونين من A و B ، ثم من B و C فنحصل على النتائج المبينة في الشكل جانبه



2ن 2-1- ما نوع الخليطين المحصل عليهما في التشكيلين 1 و 2؟ علل جوابك .

2ن 2-2- حدد السوائل القابلة للامتزاج فيما بينها وغير القابلة للامتزاج فيما بينها

3ن 2-3 - تعرف على السوائل A و B و C من خلال معطيات الجدول التالي :

المادة	كحول	ماء	حليب	زيت	رصاص
الكتلة الحجمية	$0,79\ g/cm^3$	$1\ g/cm^3$	$1,03\ g/cm^3$	$0,82\ g/cm^3$	$11,3\ g/cm^3$

3 - نأخذ حجما $V=25cm^3$ من السائل C ونضع فيه كمية من الملح كتلتها $m=5g$ ، بعد التحريك ، نحصل على خليط متجانس .

2ن 3-1- حدد الجسم المذيب والجسم المذاب .

1ن 3-2- حدد طبيعة المحلول المحصل عليه .

2ن 3-3 - احسب التركيز الكتلي لهذا المحلول .

1ن 3-4- ما كتلة الملح القصوى التي يجب اضافتها إلى المحلول لكي لا نحصل على خليط غير متجانس ؟ علما أن $1l$ من الماء يذيب $360\ g$ فقط من الملح في نفس الظروف .

1/AC