

١

كيفية تقدير أو ضبط حرارة المذيب وقت :

هناك نحو من الخطوات يجب اتباعها ولتسهيل فهم هذه الخطوات نأخذ مثالاً بسيطاً فمثلاً :

* محلول مائي تركيزه ١٠٪ ودرجة حرارته ٣٠°C

إذا لم تذكر درجة الحرارة مع التركيز يعني ان الحرارة صحيحة اما

إذا ذكرت درجة الحرارة مع التركيز اي يجب ضبط الحرارة

١- معرفة درجة حرارة المحلول (م°) او (ف°) :-

$$\frac{20}{9} = \frac{f - 32}{5}$$

$$\frac{20}{9} = \frac{f - 32}{5}$$

$$f - 32 = 36 + 32 = 68 \text{ ف° درجة}$$

حرارة المحلول

٢- معرفة الفرق بين درجات الحرارة بين درجة حرارة المحلول ودرجة حرارة المذيب :-

$$68 - 32 = 36 \text{ ف° (الفرق بين درجات الحرارة)}$$

* درجة حرارة المذيب للسوائل المعتدلة هي (٦٨ ف°) و

تتخذ هذه الدرجة عند عدم ذكر درجة حرارة المذيب للسوائل

او ان المذيب هو ماء عند درجة حرارة المذيب

٣- ربط العلاقة او الربط بالعلاقات الخاصة بالمذيبات

أ كل (١٠ ف°) \pm يقابلها (٣.٥°) بالبخ

ب كل (١٠ ف°) \pm يقابلها (١٦.٥°) بومي

ج كل (١٠ ف°) \pm يقابلها (٦.٦°) سالومتر

* تضاف في حالة كون درجة حرارة المحلول المراد تحصيله اعلى من

درجة حرارة المذيب (+)

* وتطرح (-) في حالة كون درجة حرارة المحلول المراد تحصيله

اقل من درجة حرارة المذيب .

فرق السري	درجة الحرارة
١٦٥ و ٠ يوميه	١٠ ف ٨

$$130 \text{ و } 0 \text{ يوميه (فرق السري)} = \frac{-165 \times 8}{10}$$

٤- إيجاد القراءة المعدلة او المصححة

القراءة المعدلة = الاصلية + فرق السري

$$= 10 + 132 \text{ و}$$

١٣٢ و ١٠ يوميه (القراءة المعدلة للمحلل الماكينا)

* لما اذا نظرت فرق السري من القراءة الاصلية للهايبروميتر في حاله كون درجة حراره المحلول اقل من درجه حراره السري بينما يضاف فرق السري للقراءة الاصلية للمحلل عندما يكون درجة حراره المحلول اعلى من درجه حراره السري

مثال / حضر ٤ كغم محلول حامض تركيزه ٤٠٪ عن درجه حراره ٢٠ م° من محلول حامض تركيزه ٥٠٪ وعاشق اذا علت ان الهيدروميتر درجه عن ٦٠ ف°

$$20 + \frac{4}{10} \times 30 = 60$$

$$20 + \frac{4}{10} \times 100 = 68$$

٦٨ - ٦٠ = ٨ ف° الفرق بدرجة الحرارة

ربط العلاقة بين فرق السري و فرق درجة اكراره

فرق السري	درجة اكراره
١٦٥ و ٠	١٠ ف ٨

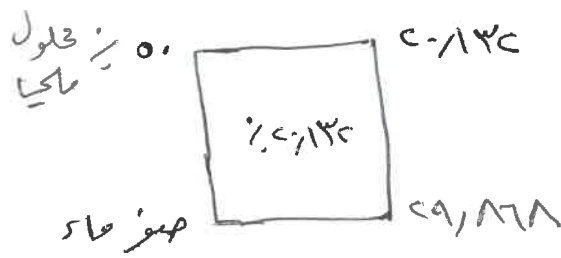
$$\frac{165 \times 8}{10} = 132 \text{ و}$$

٤٣

القرارة المصححة = القرارة الاصلية + فرق البندرج

$$c - 13c + c =$$

$$c - 13c = \text{بوجيه}$$



محلول مائي	محلول مائي
% 0.5	% c-13c
	0.
c-13c	c

$$c \cdot 13c \times c = \frac{c^3}{0.5}$$

كغم محلول مائي تركيزه 0.5% وزن محلول 800 غم

كغم ماء متركيزه صفر % لعك محلول مائي تركيزه c-13c %

وزن محلول 0.5%

$$c - 13c = 1.195$$

وزن محلول الجاهز

شاك - ٢ -

مؤك الباليخ اى بوجيه

$$\text{قراره الباليخ} = \frac{0.5}{100} \times \text{البوجيه}$$

$$c = \frac{0.5}{100} \times 11 \text{ بوجيه}$$

$$11.8c = \frac{145}{11-145} = \frac{145}{-134} = \text{كت}$$

الوزن = كت x 9

$$= 108 \times 11.8c = \text{لتر}$$

$$= 86.58 \text{ كغم وزن المحلول}$$