

شغف وفريقك خطوة بخطوة



شغف التعليمي
Educational passion

$2 > -3$
 $0.999... = 1$
 $\pi \approx 3.14$
 $\sqrt{2}$
 5^{2^3}
 $101_2 = 5_{10}$



القناة الرئيسية " فريق شغف التعليمي "



<https://t.me/alsh276>

مكتبة شغف " بوت الملفات "



https://t.me/passion_study_bot

معايرة ملح مع حمض أو أساس:
ملح $n=n$ حمض أو أساس

$$C.V=C'.V'$$

حيث V' حجم الملح.

إن لم يعط حجم الملح:

$$V'=V \text{ حمض} + V \text{ أساس}$$

$$m=C.V.M$$

حساب كتلة محلول:

حيث C حصراً mol/l

لتحويل التركيز:

$$C_g/l=C \text{ mol/l} \times M$$

نقطة التكافؤ:

تغيرات صغيرة جداً في الحجم.

و قفزات في ال PH .

شو يلي ما كتبناه؟!

جدول المشعرات.

المخططات البيانية و مناقشتها.

@passion_chemistry

#فريق_شغف_التعليمي



1



1

272 Jana Tayeb, 1:40 م

فريق شغف التعليمي || الكيمياء

#سلسلة_ملاحظات_الكيمياء_مع_شغف

#المعايرة_التعديل_:

عزف المعايرة الحجمية:

هي عملية تعديل (تفاعل) حمض مع أساس و

تهدف لمعرفة التركيز المجهول ، و يتصف المحلول

القياسي (المعيار) بتركيزه الثابت و الدقيق.

عزف المشعرات:

هي حموض أو أسس عضوية ضعيفة معقدة

التركيب يتغير لونها بتغير PH الوسط و تهدف لمعرفة

نقطة نهاية المعايرة (نقطة التكافؤ).

و يمكن اختيار المشعر المناسب لأن يقع باهاء

الوسط ضمن مجال أو مدى المشعر.

دائماً تفاعلات المعايرة تامة... لا تأتي عكوسة.

قوانين المعايرة:

نعاير حمض مع أساس:

$$n(\text{H}_3\text{O}^+)=n(\text{OH}^-)$$

$$C_1.V_1=C_2.V_2$$

حيث أن الهيدروكسيد و الهيدرونيوم تدل على

أن المحاليل قوية... إذا كانت المحاليل ضعيفة نضع

صيغتها.

نعاير حمض مع أساسين:

$$n(\text{H}_3\text{O}^+)=n(\text{OH}^-)$$

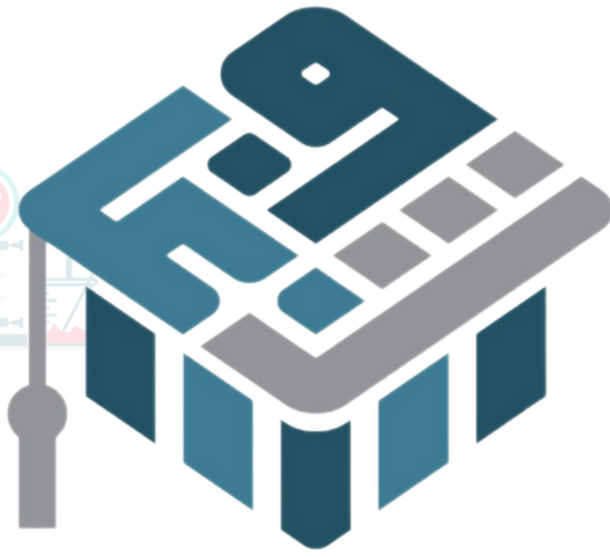
$$C.V=C_1.V_1+C_2.V_2$$

نعاير أساس مع حمضين:

$$n(\text{H}_3\text{O}^+)=n(\text{OH}^-)$$

$$C_1.V_1+C_2.V_2=C.V$$

شغف وفريقك خطوة بخطوة



شغف التعليمي
Educational passion

$2 > -3$
 $0.999... = 1$
 $\pi \approx 3.14$
 $\sqrt{2}$
 5^{2^3}
 $101_2 = 5_{10}$



القناة الرئيسية " فريق شغف التعليمي "



<https://t.me/alsh276>

مكتبة شغف " بوت الملفات "



https://t.me/passion_study_bot