

عند معايرة حمض قوي مثل HCl مع قاعدة قوية مثل NaOH يستخدم الفينولفثالين أو الميثيل الأحمر؛ لأن لونهما في مدى قريب من نقطة التعادل.

الجدول التالي يبين مدى الرقم الهيدروجيني لتغير ألوان بعض الكواشف:

مدى الرقم الهيدروجيني لتغير اللون	تغير لون الكاشف		اسم الكاشف
	إلى	من	
3.1 – 4.4	أصفر	أحمر	الميثيل البرتقالي
4.2 – 6.3	أصفر	أحمر	الميثيل الأحمر
6.0 – 7.6	أزرق	أصفر	البروموثايمول الأزرق
6.8 – 8.4	أحمر	أصفر	الفينول الأحمر
8.2 – 10.0	زهري	عديم اللون	الفينولفثالين

* الجدول للاطلاع؛ ليس الحفظ.

وتعتمد دقة المعايرة على اختيار الكاشف المناسب، فمثلاً عند معايرة حمض HCl مع هيدروكسيد الصوديوم NaOH، تكون درجة حموضة المحلول الناتج عند نقطة التكافؤ تساوي 7، ولهذا نختار أحد الكواشف التي يكون التغير اللوني فيها أقرب ما يكون لهذا الرقم، كما يمكن استخدام ألوان الكواشف لمعرفة إن كان المحلول حمضياً أو قاعدياً.

سؤال (1):

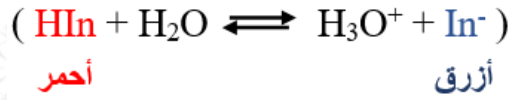
أحد، باستخدام الجدول، لون الكاشف في كل من المحاليل الآتية:

1- الميثيل الأحمر في محلول قاعدي.

2- البروموثايمول الأزرق في محلول حمضي.

سؤال (2):

يتأين الكاشف الحمضي HIn حسب المعادلة:



فإذا أضيف محلول NaOH إلى هذا الكاشف، فأجب عن الأسئلة الآتية:

- 1- أي اللونين يسود في المحلول؟
- 2- ماذا يحدث لتركيز HIn ؟ (يزداد، يقل، لا يتغير)
- 3- ماذا يحدث لتركيز In⁻ ؟ (يزداد، يقل، لا يتغير)
- 4- ما لون الكاشف قبل إضافة حمض أو قاعدة إليه؟

سؤال (3):

كاشف قاعدي (In) لونه برتقالي في الحالة غير المتأينة ولونه بنفسجي في الحالة المتأينة:

- 1- ما اللون الذي يسود في محلول الكاشف إذا أضيف إليه محلول KOH ؟
- 2- ما اللون الذي يسود في محلول الكاشف إذا أضيف إليه محلول HNO₃ ؟
- 3- ماذا يحدث تركيز HIn⁺ عند إضافة HCl لمحلول الكاشف؟ (يزداد، يقل، لا يتغير)