

كواشف الأحماض والقواعد يتم تعريفها على أنها قواعد أو أحماض تتميز بالضعف حيث يتحول لونها على حسب الرقم الهيدروجيني، ويطلق عليها مؤشرات الرقم الهيدروجيني، وإليك توضيح للكواشف الكيميائية وكيف يتحول لونها على أساس المادة سواء القاعدية أو الحمضية، كالتالي: ويتحول لونه في القاعدة للأصفر، 8. ويتحول في القاعدة للأصفر، 4. 4. 0. 6. 4. اسم الكاشف أزرق الثايمول: تحول ثاني، 6. اسم الكاشف هو فينول فتالين: ولا يوجد له لون عندما يوضع بالحمض، ويتميز باللون الأرجواني مع القاعدة،