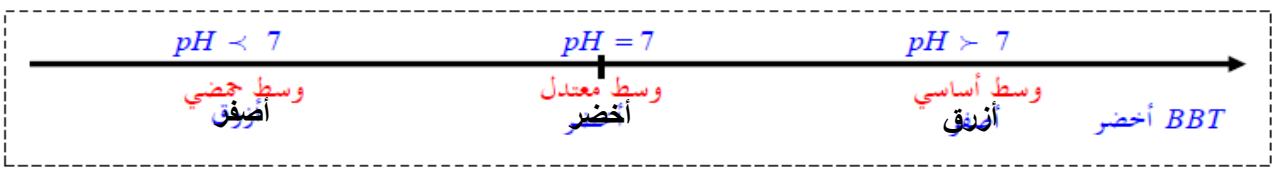
الثانوية المختلطة –القصر-

الوحدة : بنية أفراد بعض الأنواع الكميائية

إستعمال الكواشف

الكاشف	إستعماله
كبريتات النحاس اللامائية $CuSO_4$	✓ تستعمل كبريتات النحاس اللامائية (الجافة) ذات اللون **الأبيض** **للكشف عن الماء** حيث يتحول لونها إلى **الأزرق** في وجود الماء. ✓ قبل إستعمال كبريتات النحاس يجب تسخينها النحاس المائية ذات اللون الأزق للتخلص من الرطوبة الموجودة فيها و الحصول على **$CuSO_4$** اللامائية ذات اللون الأبيض.
محلول فهلنيغ	✓ يستعمل **للكشف عن الجلوكوز** ($C_6H_{12}O_6$) الذي يؤدي إلى ظهور **راسب أحمر أجوري** في وجود الجلوكوزحيث يتطلب إستعماله عملية التسخين.
ماء اليود	✓ يستعمل **للكشف عن النشاء** لونه بني أصفرالذي يؤدي إلى ظهور اللون **الأزرق البنفسجي** في و جود النشاء.
رائق الكلس	✓ يستعمل للكشف عن **غاز ثاني أوكسيد الكربون CO_2** حيث **يتعكر** رائق الكلس (لونه الأصلي شفاف) في وجود CO_2 .
الكشف عن بعض الشوارد	
نترات الفضة $AgNO_3$	✓ تستعمل للكشف عن **شاردة الكلور Cl^-** ،في وجود الكلور يتشكل **راسب أبيض** من كلور الفضة.
هيدروكسيد الصوديوم NaOH	✓ يستعمل للكشف عن شاردتي **الحديد Fe^{2+}** الذي يؤدي على ظهور **راسب أخضر** من هيدروكسيد الحديد ،و شاردة **النحاس Cu^{2+}** الذي يؤدي غلى ظهور **راسب أزرق** من هيدروكسيد النحاس.
كلور الباريوم $BaCl_2$	✓ يستعمل للكشف عن شاردة **الكبريتات SO_4^{2-}** مما يؤدي إلى ظهور **راسب أبيض** من كبريتات الباريوم.
الكشف عن الحموضة	
أزرق البروموتيمول BBT (كشف كيفي)	✓ يستعمل لتحديد طبيعة الوسط :قاعدي، معتدل، حامضي . ✓ كاشف BBT لونه **الأصلي أخضر** حيث يتلون **بالأزرق في الوسط القاعدي**،ب**الأخضر** في الوسط **المعتدل**،ب**الأصفر** في الوسط الحامضي .
ورق ال PH أو جهاز PH-متر (الكشف الكمي)	✓ ورق ال PH يتغير لونه حسب درجة الحموضة فهو يعطي قيمة درجة الحموضة ال PH. ✓ ال PH-متر جهاز إليكتروني يعطي مباشرة قيمة ال PH (درجة الحموضة) بعد وضعه في الوسط.



سلم ال PH

Kaliouadji Badis