

<i>Indicatori semplici</i>	<i>Preparazione</i>
Blu timolo (B.T)	0,1 g B.T + 2,15 ml NaOH 0,1 M + H <sub>2</sub> O fino a 100 ml
Blu di bromofenolo	0,1 g + 1,5 ml NaOH 0,1 M + H <sub>2</sub> O fino a 100 ml
Verde di bromocresolo	0,1 g + 1,40 ml NaOH 0,1 M + H <sub>2</sub> O fino a 100 ml
Rosso di clorfenolo	0,1 g + 2,30 ml NaOH 0,1 M + H <sub>2</sub> O fino a 100 ml
Blu di bromotimolo	0,1 g + 1,60 ml NaOH 0,1 M + H <sub>2</sub> O fino a 100 ml
Rosso fenolo	0,1 g + 2,80 ml NaOH 0,1 M + H <sub>2</sub> O fino a 100 ml
Porpora cresolo	0,1 g + 2,60 ml NaOH 0,1 M + H <sub>2</sub> O fino a 100 ml
Metilarancio	0,1 g in 100 ml di acqua distillata
Tropeolina 00	0,1 g in 100 ml di acqua distillata
Rosso metile	0,1 g in 100 ml di acqua distillata
Giallo alizarina	0,1 g in 100 ml di acqua distillata
Giallo metile	0,1 g in 100 ml di alcool al 90%
Rosso neutro	0,1 g in 100 ml di alcool al 90%
Fenolftaleina	0,1 g in 100 ml di alcool al 90%
Timolftaleina	0,1 g in 100 ml di alcool al 90%
Violetto di metile	0,05% in acqua
Tornasole	0,5% in acqua

<i>Indicatori misti</i>	<i>Preparazione</i>
1) Metilarancio + Verde di bromocresolo	0,01 g di M.A + 0,05 g V.B.C in 100 ml di acqua
2) Verde di bromocresolo + Rosso metile	0,3 g del primo + 0,2 g del secondo in 100 ml acqua
3) Rosso neutro + Blu di bromotimolo	0,05 g + 0,05 g in 100 ml di alcool etilico
4) Rosso fenolo + Blu di bromotimolo	(come il 3)
5) Rosso cresolo + Blu timolo	0,025 g + 0,075 g in 100 ml H <sub>2</sub> O
6) Blu timolo + Fenolftaleina	0,025 g + 0,075 g in 100 ml H <sub>2</sub> O
7) Fenolftaleina + Timolftaleina	0,05 g + 0,05 g in 100 ml di alcool

## **PREPARAZIONE SALDA D'AMIDO**

Circa 2 g di amido solubile vengono impastati con circa 15-20 ml di acqua fredda e la poltiglia ottenuta viene versata sotto agitazione in 100 ml di acqua bollente .

Si fa bollire per qualche minuto, si lascia raffreddare, si aggiunge qualche centigrammo di  $HgI_2$ , quale battericida, e si conserva in recipiente di vetro scuro.

La salda d'amido si decompone per azione batterica ed ad alte temperature. Inoltre in ambiente molto acido l'amido si idrolizza, mentre in soluzioni alcoliche precipita