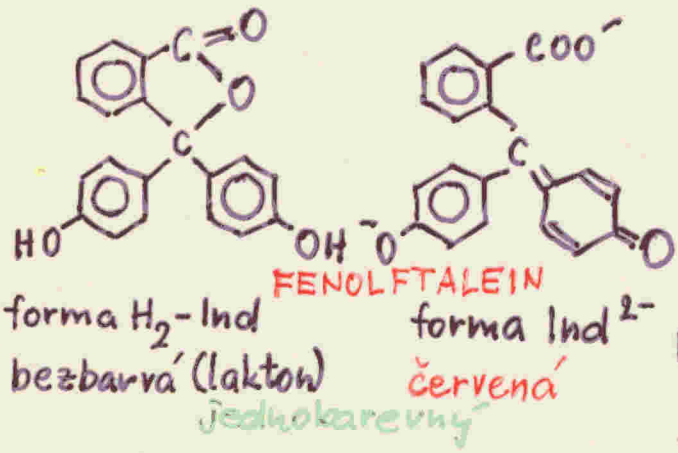
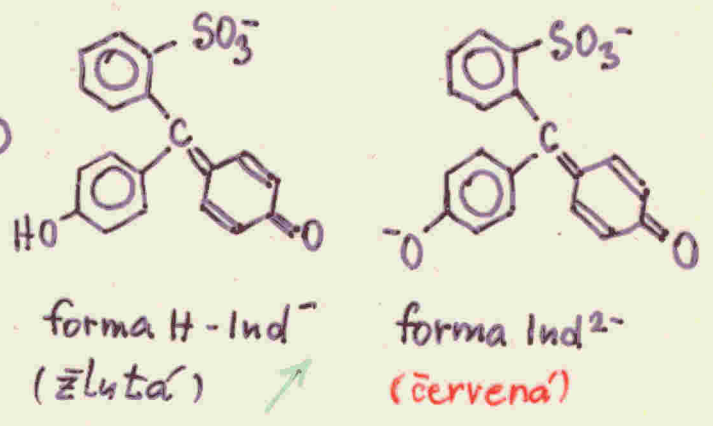


ACIDOBAZICKÉ INDIKÁTORY

slabé kyseliny nebo zásady - organické sloučeniny
- ftaleiny - sulftaleiny

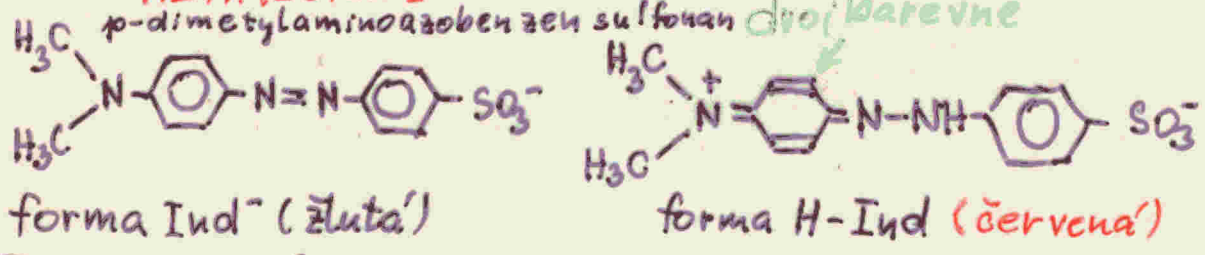


FENOLOVÁ ČERVENĚ



- azosloučeniny

METHYLORANŽ



Dvojbarevný ind.

Funkční oblast indikátoru - interval pH, ve kterém okamžitě
má barevnou změnu: 10% druhé formy $\Rightarrow \Delta pH = 2$

$$HInd \rightleftharpoons H^+ + Ind^- \quad K_{IND} = \frac{[Ind^-] \cdot [H^+]}{[HInd]}$$

INDIKÁTOROVÁ KONSTANTA

$$[H^+] = K_{IND} \frac{[HInd]}{[Ind^-]} = K_{IND} \frac{90}{10} \Rightarrow pH \approx pK_{IND} - 1$$

$$K_{IND} \frac{10}{90} \Rightarrow pH \approx pK_{IND} + 1$$

INDIK. EXPONENT

$pH = pK_{IND} \pm 1$

Jednobarevný ind. - pH postřehu zbarvení závisí na konc.
červená u FFT $\sim 10^{-6} M$