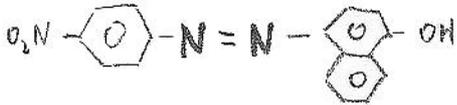
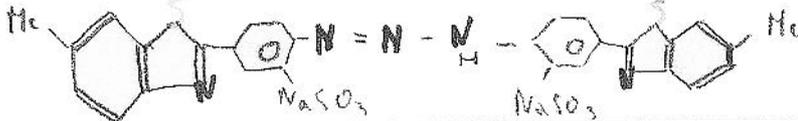


4 MAGNESIUM

| | |
|--|---|
| 1. KOH | $\text{Mg}^{2+} + 2 \text{OH}^- \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ pr blanc, gélat. sol ac min dil |
| 2. NH ₃ | $\text{Mg}^{2+} + 2 \text{OH}^- \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ La pr par NH ₃ est moins complète que par KOH / La présence de NH ₄ Cl en quant. suff. inhibe la pr / L de $\text{Mg}(\text{OH})_2 = 10^{-11}$ Voir (MWG) l'étude de la précipitation de $\text{Mg}(\text{OH})_2$! |
| 3. (NH ₄) ₂ CO ₃ | $\text{Mg}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \longrightarrow \text{MgCO}_3$ pr blanc sol ac min dil En présence de NH ₄ Cl en quant. suff. le carbonate d'ammonium ne pr pas le magnésium; ce fait permet de pr les carbonates alcalino-terreux à l'exclusion de MgCO_3 , lequel est environ 100 x plus soluble ! Voir (BARYUM) le tableau des solubilités ! |
| 4. Na ₂ HPO ₄ en présence de NH ₃ - NH ₄ Cl | $\text{Mg}^{2+} + \text{NH}_3 + \text{HPO}_4^{2-} \longrightarrow \text{MgNH}_4\text{PO}_4$ pr blanc, cristallin sol HCl, sol ac acét Frotter éventuellement ! Le monohydrogène-phosphate est le réactif courant du magnésium / |
| 5. | Magnésion II = p-Nitrobenzène-azo-a-naphtol En présence de Mg^{2+} , la solution fortement alcaline de "Magnésion II" vire du rouge-violet au bleu-azur / Ce virage s'explique par l'adsorption du colorant par $\text{Mg}(\text{OH})_2$  |
| 6. | Jaune thiazole ou Jaune titane En présence de Mg^{2+} , la solution fortement alcaline de Jaune thiazole vire du jaune-orangé au rouge-flamme / Le virage s'explique par l'adsorption du colorant par $\text{Mg}(\text{OH})_2$  |