**ZASIĆENA, NEZASIĆENA I PREZASIĆENA OTOPINA**

 **ZASIĆENA OTOPINA** - otopina u kojoj je otopljena maksimalna količina određene tvari u određenoj količini otpala pri određenoj temperature

* Prepoznajemo ju po izlučenom **talogu** koji nije dio zasićene otopine

**NEZASIĆENA OTOPINA** – otopina koja ima manju masu otopljene tvari od topljivosti tvari pri zadanoj temperaturi (možemo otopiti još tvari)

**PREZASIĆENA OTOPINA -** otopina koja sadrži više otopljene tvari od topljivosti tvari na zadanoj temperaturi

* postupak dobivanja:
* 1. KORAK - zagrijavanje zasićene otopine i taloga na višu temperaturu (nezasićena otopina)
* 2. KORAK – u vruću nezasićenu otopinu dodamo još tvari
* 3. KORAK - hlađenje nastale otopine na sobnu temperaturu (prezasićena otopina)
* **PAZI!** Ako prezasićenu otopinu potresamo ili u ju dodamo kristal soli koju smo otapali doći će do izlučivanja vipka otopljene tvari (kristali, talog) odnosno nastat će zasićena otopina