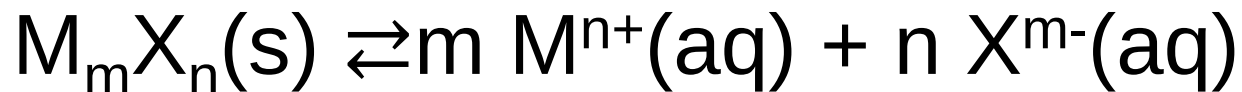
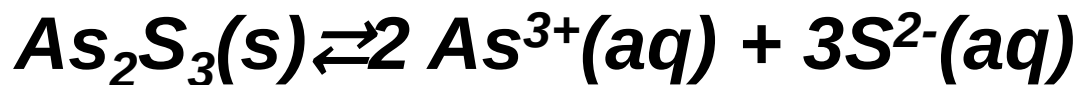
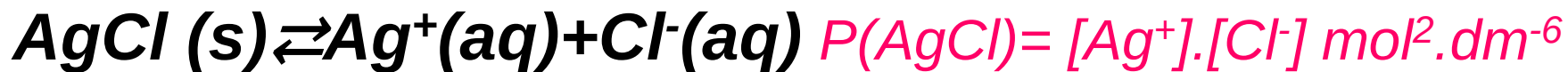


PROIZVOD RASTVORLJIVOSTI

Proizvod rastvorljivosti se definiše kao: **proizvod koncentracija jona teško rastvorljivog jedinjenja u njegovom zasićenom rastvoru.**



$$P(M_m X_n) = [M^{n+}]^m \cdot [X^{m-}]^n \quad [(\text{mol/dm}^3)^{m+n}]$$



$$P(As_2S_3) = [As^{3+}]^2 [S^{2-}]^3 \text{ mol}^5.\text{dm}^{-15}$$

- Teze je rastvorljivo jedinjenje čiji proizvod rastvorljivosti ima manju vrijednost.
- Pr. $K_s(\text{AgCl}) = 1,8 \times 10^{-10}$,
- $K_s(\text{AgBr}) = 3,3 \times 10^{-13}$,
 $K_s(\text{AgI}) = 1,5 \times 10^{-16}$



Najmanja količina Ag^+ jona nalazi se u zasćenom rastvoru AgI.

USLOVI PRI KOJIMA DOLAZI DO TALOZENJA MALO RASTVORLJIVOG JEDINJENJA

$[M^+][A^-] > K_s(MA)$ izdvaja se talog $[M^+][A^-] = K_s(MA)$

$[M^+][A^-] < K_s(MA)$ ne nastaje talog (**dolazi do rastvaranja**)

- U opstem slucaju dodatak istoimenog jona u zasiceni rastvor malo rastvorljivog elektrolita dovodi do nastajanja nove kolicine taloga.
- **Izuzetak:** kada supstanca iz taloga reaguje sa jonom koji se dodaje u visku uz stvaranje kompleksnog jona i promjenu hem.sastavu, rastvaranje taloga
- Pr. $HgI_2(s) \rightleftharpoons Hg^{2+}(aq) + 2I^-(aq)$
- $HgI_2(s) + 2I^-(aq) \rightarrow [HgI_4]^{2-}(aq)$