

1-a) HIDRURS METÀL·LICS:

Són compostos formats per la unió d'hidrogen i un metall.

Escriurem el símbol del metall a l'esquerra i el símbol de l'hidrogen a la dreta. L'hidrogen tindrà com a subíndex la valència del metall



Nomenclatura clàssica dels hidrurs metàl·lics:

Si el metall té valència única: **Hidrur de *nom del metall* o Hidrur *nom del metall* -ic**
CaH₂ Hidrur de calci o Hidrur càlcic

Si el metall té dues valències: **Hidrur *nom de metall* -ós (valència menor)**
 Hidrur *nom de metall* -ic (valència major)
FeH₂ Hidrur ferrós
FeH₃ Hidrur fèrric

Nomenclatura sistemàtica dels hidrurs metàl·lics:

Generalment es fa servir la notació de Stock que mostra entre parèntesi la valència del metall si és necessari.

Si el metall té valència única: **Hidrur de *nom del metall***
LiH Hidrur de liti

Si el metall té dues valències: **Hidrur de *nom de metall* (valència del metall)**
PbH₂ Hidrur de plom (II)
PbH₄ Hidrur de plom (IV)

Tot i que es fa servir poc als hidrurs metàl·lics, també es poden utilitzar els prefixos numerals:

1	(mono-)	3	tri-	5	penta-	7	hepta-
2	di-	4	tetra-	6	hexa-	8	Octo-

PbH₂ Dihidrur de plom
PbH₄ Tetrahidrur de plom