

HIDRURS NO-METÀL·LICS:

Són les combinacions de l'hidrogen amb un no-metall. En el cas dels elements més electronegatius: F, O, Cl, Br, I, At, S, Se i Te escriurem l'hidrogen a l'esquerra i el no-metall a la dreta. Per la resta B, Si, C, Sb, As, P i N escriurem l'hidrogen a la dreta. L'hidrogen tindrà com subíndex la valència del no-metall.

Hidrur no-metàl·lic H_xNm o NmH_x <small>x= valència del no-metall</small>
--

La valència del no-metall amb l'hidrogen coincideix amb el nombre d'electrons que li falten a l'àtom per completar la seva capa de valència.

València del no metall als hidrurs = 8 – grup

Grup	IV	V	VI	VII
València	4	3	2	1

El Bor del grup tres té valència 3

Nomenclatura clàssica dels hidrurs no-metàl·lics:

En general reben noms especials

Grup III:	BH_3	Borà o hidrur de bor		
Grup IV:	CH_4	Metà	SiH_4	Silà
Grup V:	NH_3 AsH_3	Amoníac Arsenamina (Arsina)	PH_3 SbH_3	Fosfamina (Fosfina) Estibamina (Estibina)
Grup VI:	H_2O H_2Se	Aigua Àcid selenhídric	H_2S H_2Te	Àcid sulfhídric Àcid telurhídric
Grup VII	HF HBr	Àcid fluorhídric Àcid bromhídric	HCl HI	Àcid clorhídric Àcid iodhídric

Nomenclatura sistemàtica dels hidrurs no-metàl·lics:

A les combinacions de l'hidrogen amb B, Si, C, Sb, As, P i N (elements menys no-metàl·lics) seguirem les normes dels hidrurs metàl·lics:

BH_3	Trihidrur de bor	SiH_4	Tetrahidrur de silici
NH_3	Trihidrur d'hidrogen	PH_3	Trihidrur de fòsfor
AsH_3	Trihidrur d'arsènic	SbH_3	Trihidrur d'antimoni

Per a la resta d'elements no-metàl·lics: F, O, Cl, Br, I, At, S, Se i Te seguirem la norma general dels compostos binaris:

No-metall –ur de (prefix de nombre d'àtoms d'hidrogen) hidrogen
--

H_2S	Sulfur de dihidrogen
HCl	Clorur d'hidrogen
HF	Fluorur d'hidrogen