

**Tabel 4. Homonukleare acykliske stamhydrider
II. De laveste carbonhydrider ¹⁾**

Formel	Navn
CH ₄	methan (carban) ¹⁾
C ₂ H ₆ (CH ₃ CH ₃)	ethan (dicarban) ¹⁾
CH ₂ =CH ₂	ethen ²⁾ (dicarben) ¹⁾
CH≡CH	acetylen, ethyn (dicarbyn) ¹⁾
C ₃ H ₈ (CH ₃ CH ₂ CH ₃)	propan
CH ₃ CH=CH ₂	propen
CH ₃ C≡CH	propyn
CH ₂ =C=CH ₂	allen, propadien (tricarbadien) ¹⁾
CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃	butan
CH ₃ (CH ₂) ₃ CH ₃	pentan
CH ₃ (CH ₂) ₄ CH ₃	hexan
CH ₃ (CH ₂) ₅ CH ₃	heptan
CH ₃ (CH ₂) ₆ CH ₃	octan
CH ₃ (CH ₂) ₇ CH ₃	nonan
CH ₃ (CH ₂) ₈ CH ₃	decan
CH ₃ (CH ₂) ₉ CH ₃	undecan
...	
... ³⁾	
...	
CH ₃ (CH ₂) ₁₈ CH ₃	icosan
CH ₃ (CH ₂) ₁₉ CH ₃	henicosan
CH ₃ (CH ₂) ₂₀ CH ₃	docosan
...	
... ³⁾	
...	
CH ₃ CH ₂ CH=CH ₂	but-1-en
CH ₃ CH=CHCH ₃	but-2-en
CH ₃ CH=C=CH ₂	buta-1,2-dien
CH ₂ =CHCH=CH ₂	buta-1,3-dien
CH ₃ CH ₂ C≡CH	but-1-yn
CH ₃ C≡CCH ₃	but-2-yn
CH ₃ (CH ₂) ₂ CH=CH ₂	pent-1-en
...	
...	

1) Alle anførte navne er stamnavne (☉ 2.3). De fuldt systematiske navne carban, dicarban, dicarben, tricarbadien osv., der er analoge til silan, disilan, azan, diazan, diazen osv. (tabel 3), anvendes ikke (endnu).

2) Etylen var tidligere tilladt for ethen, men må nu kun bruges i betydningen ethan-1,2-diyl (-CH₂CH₂-).

3) De højere carbonhydrider navngives analogt ud fra de græske talord. Systemet fremgår ved sammenligning med tabel 2.