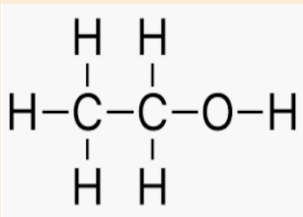
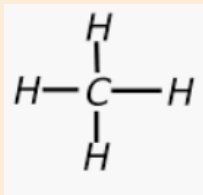
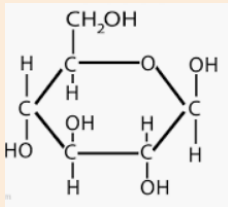
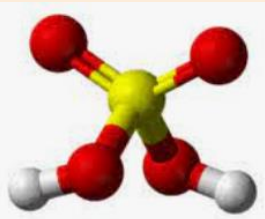


START	koolstof	C	waterstof
H ₂	jodium	I ₂	Massagetal= 16
O ₂	$\frac{\text{Massa atoomsoort} * 100\%}{\text{Massa molecuul}}$	massapercentage	ethanol
	methaan		broom
Br ₂	glucose		Zwavelzuur (H ₂ SO ₄)
	Atoommassa = 1	H	water
H ₂ O	stikstof	N ₂	koolstofdioxide

CO_2	Atoommassa = 16	O	Koolstof heeft
6 electronen	isotoop	Twee atomen met een gelijk aantal protonen, maar een verschillende aantal neutronen in de kern	proton
Positief geladen deel in de kern van een atoom	heeft 13 protonen	Al	Heeft 11 protonen
Na	Atoommassa = 32	S	Massapercentage waterstof is 5,8% in
H_2O_2	fluor	Stof met relatieve atoommassa = 19	electron
Negatief geladen deel dat om de kern van een atoom beweegt.	He	Heeft 2 neutronen	EIND