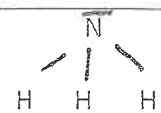

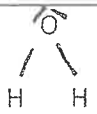


16. TÁBLA, (KÉRTÉK)

összeg képlet	szerkezeti képlet	Név	összeg képlet	szerkezeti képlet	Név
CaSO <sub>4</sub>		kalcium-szulfát (gipsz)	CaO		KÁLCIUM- OXID (égett mész)
CuSO <sub>4</sub>		réz-szulfát (rézgálic)	Ca(OH) <sub>2</sub>		KÁLCIUM- HIDROXID (oltott mész)
SO <sub>2</sub>		kén-dioxid	CaCO <sub>3</sub>		KÁLCIUM- KARBONÁT (mész)
SO <sub>3</sub>		kén-trioxid	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		NÁTRIUM- KARBONÁT (szóda, szikló)
NO <sub>2</sub>		nitrogén-dioxid			
HNO <sub>3</sub>		salétromsav (váladékvíz)			
Mg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		magnézium-nitrát			
FeCl <sub>3</sub>		VAS(III)-KLORID			
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		szénsav			
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>		nitrátion			
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		alumínium-oxid (timföld)			
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>		karbonátion			

17. TÁBLA, (KÉRTÉK)

összeg képlet	szerkezeti képlet	Név	összeg képlet	szerkezeti képlet	Név
H <sub>2</sub>	H-H	hidrogén	HCl	H-Cl	hidrogén-klorid (sósav)
O <sub>2</sub>	O=O	oxigén	NH <sub>3</sub>		ammónia
Cl <sub>2</sub>	Cl-Cl	klór	NaCl	(Na <sup>+</sup> +Cl <sup>-</sup> ) IONOK	(Kősó konyhasó) nátrium-klorid
N <sub>2</sub>	N≡N	nitrogén	MgO	(Mg <sup>2+</sup> +O <sup>2-</sup> ) IONOK	magnézium-oxid
Mg		magnézium	Ca <sup>2+</sup>		kalciumion
Na		nátrium	S <sup>2-</sup>		szulfidion
			OH <sup>-</sup>		hidroxidion
S (S <sub>8</sub> )		kén	H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>		oxóniumion
			NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>		ammóniumion
P (P <sub>4</sub> )		foszfor: (fehérfoszfor)	NaOH		nátrium-hidroxid
			O <sub>3</sub>		Ózon
C		(grafit gyémánt) (szén)	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>		foszforsav
			PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>		foszfátion
H <sub>2</sub> O		víz	SiO <sub>2</sub>		szilícium-dioxid
			FeCl <sub>3</sub>		vas(III) klorid
CO <sub>2</sub>	O=C=O	szén-dioxid	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>		kénsav
CO	C≡O	szén-monoxid	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>		szulfátion

Fordítás! →