

Pri vstupe figúrky do hry (políčka **Č, M, Z, Ž**): Povedz slovenský a latinský názov daného prvku:

Zadáваме postupne prvky:

V; Ca; H; As; Sn; Cu; Fe; Ne; C; Pb; Ti; Mg; Au; Si; Co; Na; Sb; Ga; P; I; Hg; Cl; F; K; V; Ag; Be ...

Pri vstupe figúrky do domčeka (políčka **Č1, Č2, Č3, Č4, M1, M2, M3, M4, Z1, Z2, Z3, Z4, Ž1, Ž2, Ž3, Ž4**):

Znázorni elektrónový štruktúrny vzorec nasledujúcich zlúčenín (iónov):

CH₄; H₂O; CO₂; SO₂; PO₄³⁻; HNO₃; SO₃; NH₃; NH₄⁺; BH₃; NO₂; H₂SO₄; SF₄O; NO; I₃⁻; PCl₅

Kategória otázok A: binárne zlúčeniny vodíka, kyseliny a hydroxidy

A	1	H ₂ O	Kyselina sírová	HI	Bromovodík
	10	NH ₃	Fosfán	H ₂ O ₂	Kyselina trihydrogenboritá
	16	HNO ₃	Hydroxid draselný	NaOH	Kyanovodík
	19	Ca(OH) ₂	Sulfán	HNO ₂	Hydroxid strontnatý
	25	HClO	Kyselina siričitá	CH ₄	Stannán
	31	LiOH	Kyselina chloristá	H ₃ PO ₄	Kyselina bromičná

Kategória otázok B: Halogenidy a soli

B	2	AgNO ₃	Fluorid horečnatý	PtCl ₂	Chlorid meďný
	7	CaCl ₂	Uhličitan strontnatý	XeF ₆	Dusičnan amónny
	11	KBr	Dusitan sodný	Na ₃ PO ₄	Uhličitan kobaltnatý
	18	(NH ₄) ₂ SO ₄	Síran bárnatý	TiCl ₄	Chróman draselný
	20	Na ₂ CO ₃	Siričitan sodný	KNO ₂	Jodid kademnatý
	26	Be(ClO ₄) ₂	Manganistan draselný	CuBr ₂	Síran olovnatý
	29	Ni(NO ₃) ₂	Chlórnan sodný	KIO ₃	Fluorid sodný
	34	NaCl	Bromičnan draselný	MnCO ₃	Síran hlinitý

Kategória otázok C: Oxidy a sulfidy

C	3	CO	Sulfid amónny	N ₂ O ₄	Oxid bizmutitý
	9	Na ₂ O	Oxid siričitý	HgS	Oxid chrómový
	12	Al ₂ O ₃	Oxid olovnatý	SnO ₂	Oxid železitý
	17	PbS	Oxid dusný	NO	Oxid zirkoničitý
	21	WO ₃	Sulfid arzenitý	Mn ₂ O ₇	Sulfid meďný
	27	V ₂ O ₅	Dimér oxidu fosforečného	PbO ₂	Sulfid mangánatý
	30	NiO	Oxid kobaltitý	Sb ₂ S ₃	Oxid dusičný
	35	PtO ₂	Oxid strieborný	SiO ₂	Sulfid kademnatý

Kategória otázok D: Hydrogen soli, soli izopolykyselín, hydráty a ostatné binárne zlúčeniny

D	4	NaHCO_3	Hydratovaný oxid ciničitý
		CaC_2	Dekahydrát uhličitanu sodného
	8	$\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	Tetrahydrát chloridu mangánatého
		$\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	Trihydrát dusičnanu meďnatého
	13	$\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	Dihydrogenfosforečnan sodný
		CaHPO_4	Hydrid lítny
	22	KH_2PO_4	Difosforečnan sodný
		$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$	Hexahydrát chloridu kobaltnatého
	28	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Nonahydrát dusičnanu železitého
		Li_2HPO_4	Nitrid boritý
36		$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	Disíran sodný
		Mg_3N_2	Hydrogenuhličitan vápenatý

Kategória otázok E: Zmiešané zlúčeniny (vrátane podvojných oxidov) a pseudohalogenidy

E	5	$\text{Cu}_2\text{CO}_3(\text{OH})_2$	Tetrafluorid-oxid sírový
		KCN	Uhličitan horečnato-vápenatý
	14	$\text{BiO}(\text{OH})$	Oxid dihlinito-horečnatý
		KMgCl_3	Rodanid amónny (tiokyanatan amónny)
	23	Fe_3O_4	Fluorid-tris(fosforečnan) pentavápenatý
		$\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	Trichlorid-oxid fosforečný
	32	Pb_3O_4	Dihydroxid-bis(uhličitan) meďnatý
		$\text{Mn}_2\text{P}_2\text{O}_7$	Dodekahydrát bis(síranu) draselno-chromitého

Kategória otázok F: Komplexné zlúčeniny a deriváty oxokyselín

F	6	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	Kyselina tetrachloridozlatitá
		$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$	Chlorid tetraakva-dichloridokobaltitý
	15	$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6](\text{NO}_3)_2$	Tetrakyanidonikelnatan draselný
		$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_2(\text{py})_4]\text{Cl}_2$ <i>py</i> = pyridín	Peroxodisíran amónny
	24	$[\text{PtCl}_2(\text{NH}_3)_2]$	Síran tris(etyléndiamín)meďnatý; etyléndiamín = <i>en</i>
		$\text{K}_2[\text{Hgl}_4]$	Trihydrát tris(oxaláto)hlinitanu draselného; oxaláto = <i>ox</i>
	33	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	Chlorid diamminstrieborný
		$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$	Hexafluoridohlinitan draselný