

AZOT (*Nitrogenium*¹)

WZÓR SUMARYCZNY	NAZWA ²	STAN SKUPIENIA ³	BARWA
N ₂	<i>Czysty azot</i>	gaz	bezbarwny
NO	<i>Tlenek azotu (II)</i>	gaz	bezbarwny
NO ₂	<i>Tlenek azotu (IV)</i>	gaz	brunatny
N ₂ O ₃	<i>Tlenek azotu (III)</i>	ciecz	granatowy
HNO ₂	<i>Kwas azotowy (III)</i>	wodny roztwór ⁴	bezbarwny
HNO ₃	<i>Kwas azotowy (V)</i>	wodny roztwór	bezbarwny (stężony – żółty)
KNO ₂	<i>Azotan (III) potasu</i>	ciało stałe	biały
NaNO ₃	<i>Azotan (V) sodu</i>	ciało stałe	biały
R-NO ₂	<i>Związki nitrowe (np. nitrobenzen: C₆H₅NO₂)</i>	ciecz	żółty

CHROM (*Chromium*)

WZÓR SUMARYCZNY	NAZWA	STAN SKUPIENIA	BARWA
Cr	<i>Czysty chrom</i>	ciało stałe	srebrzystobiały
CrO	<i>Tlenek chromu (II)</i>	ciało stałe	czarny
CrO ₃	<i>Tlenek chromu (VI)</i>	ciało stałe	czarny
Cr ₂ O ₃	<i>Tlenek chromu (III)</i>	ciało stałe	zielony
Cr(OH) ₂	<i>Wodorotlenek chromu (II)</i>	ciało stałe	brunatny
Cr(OH) ₃	<i>Wodorotlenek chromu (III)</i>	ciało stałe	szarzielony
H ₂ CrO ₄	<i>Kwas chromowy (VI)</i>	wodny roztwór	żółty
H ₂ Cr ₂ O ₇	<i>Kwas dichromowy (VI)</i>	wodny roztwór	pomarańczowy
K ₂ CrO ₄	<i>Chromian (VI) potasu</i>	ciało stałe	żółty
K ₂ Cr ₂ O ₇	<i>Dichromian (VI) potasu</i>	ciało stałe	pomarańczowy
Cr ₂ (SO ₄) ₃	<i>Siaraczan (VI) chromu (II)</i>	ciało stałe	niebieski (podgrzany – zielony)
Cr ₂ S ₃	<i>Siarczyk chromu (III)</i>	ciało stałe	pomarańczowy

Cr ²⁺	<i>Kation chromu (II)</i>	wodny roztwór	niebieski
Cr ³⁺	<i>Kation chromu (III)</i>	wodny roztwór	zielony
CrO ₄ ²⁻	<i>Anion chromianowy (VI)</i>	wodny roztwór	żółty
Cr ₂ O ₇ ²⁻	<i>Anion dichromianowy (VI)</i>	wodny roztwór	pomarańczowy
[Cr(OH) ₄] ⁻	<i>Anion tetrahydroksochromianowy (III)</i>	wodny roztwór	zielony
[Cr(OH) ₆] ³⁻	<i>Anion heksahydroksychromianowy (III)</i>	wodny roztwór	zielony

¹ Nazwa łacińska. Od niej został tworzony skrót – jedno- lub dwuliterowy symbol pierwiastka.

² Nazwy substancji są podane zgodnie z systemem Stocka.

³ Stan skupienia substancji odnosi się do stanu standardowego – temperatury 25°C.

⁴ W przypadku jonów, w kolumnie STAN SKUPIENIA została podana informacja „wodny roztwór” ponieważ, obecność konkretnych jonów odpowiada za nadanie barwy roztworowi.

MIEDŹ (*cuprum*)

WZÓR SUMARYCZNY	NAZWA	STAN SKUPIENIA	BARWA
Cu	<i>Czysta miedź</i>	ciało stałe	czerwonosrebrzysty
CuO	<i>Tlenek miedzi (II)</i>	ciało stałe	czarny
Cu ₂ O	<i>Tlenek miedzi (I)</i>	ciało stałe	ceglastoczerwony
Cu(OH) ₂	<i>Wodorotlenek miedzi (II)</i>	ciało stałe	niebieskie (zielone)
CuS	<i>Siarczek miedzi (II)</i>	ciało stałe	czarny
Cu ₂ S	<i>Siarczek miedzi (I)</i>	ciało stałe	srebrny
CuCl	<i>Chlorek miedzi (I)</i>	ciało stałe	zielony
CuSO ₄	<i>Siarczan (VI) miedzi (II)</i>	ciało stałe	biały
CuSO ₄ · 5 H ₂ O	<i>Pentahydrat siarczanu (VI) miedzi (II)</i>	ciało stałe	niebieski

Cu ⁺	<i>kation miedzi (I)</i>	wodny roztwór	bezbarwny
Cu ²⁺	<i>kation miedzi (II)</i>	wodny roztwór	niebieski

OLÓW (*plumbum*)

WZÓR SUMARYCZNY	NAZWA	STAN SKUPIENIA	BARWA
Pb	<i>Czysty ołów</i>	ciało stałe	niebieskosrebrzysty
PbO	<i>Tlenek ołowiu (II)</i>	ciało stałe	pomarańczowy
PbO ₂	<i>Tlenek ołowiu (IV)</i>	ciało stałe	brunatny
Pb ₃ O ₄	<i>Tlenek diotowiu(II) ołowiu(IV)</i>	ciało stałe	pomarańczowy
PbS	<i>Siarczek ołowiu (II)</i>	ciało stałe	czarny
PbI ₂	<i>Jodek ołowiu (II)</i>	ciało stałe	żółty

RTEĆ (*hydrargyrum*)

WZÓR SUMARYCZNY	NAZWA	STAN SKUPIENIA	BARWA
Hg	<i>Czysta rtęć</i>	ciecz	srebrzystobiały
HgO	<i>Tlenek rtęci (II)</i>	ciało stałe	pomarańczowy
HgS	<i>Siarczek rtęci (II)</i>	ciało stałe	czarny
HgI ₂	<i>Jodek rtęci (II)</i>	ciało stałe	pomarańczowy

SREBRO (*argentum*)

WZÓR SUMARYCZNY	NAZWA	STAN SKUPIENIA	BARWA
Ag	<i>Czyste srebro</i>	ciało stałe	srebrzystobiały
Ag ₂ O	<i>Tlenek srebra</i>	ciało stałe	brunatny
Ag ₂ S	<i>Siarczek srebra</i>	ciało stałe	czarny
AgI	<i>Jodek srebra</i>	ciało stałe	żółty
AgCl	<i>Chlorek srebra</i>	ciało stałe	biały
AgBr	<i>Bromek srebra</i>	ciało stałe	żółty