

CHEMICKÉ LÁTKY SA VYZNAČUJÚ URČITÝMI, PRE NE CHARAKTERISTICKÝMI FYZIKÁLNYMI VLASTNOSŤAMI.	
PRVOK	CHEMICKÁ LÁTKA ZLOŽENÁ Z ATÓMOV S ROVNAKÝM PROTÓNOVÝM ČÍSLOM. Napríklad: vodík H₂ , síra S , sodík Na , hliník Al , kyslík O₂ atď.
ZLÚČENINA	CHEMICKÁ LÁTKA ZLOŽENÁ Z ATÓMOV S ODLIŠNÝM PROTÓNOVÝM ČÍSLOM. Napríklad: oxid sírový SO₃ , kyselina sírová H₂SO₄ , hydroxid sodný NaOH
OXID	DVOJPRVKOVÁ ZLÚČENINA KYSLÍKA. OXIDY, KTORÉ REAGUJÚ S VODOU ZA VZNIKU KYSELINY SA NAZÝVAJÚ KYSELINOTVORNÉ : SO₃ + H₂O -> H₂SO₄ OXIDY, KTORÉ REAGUJÚ S VODOU ZA VZNIKU HYDROXIDU, SA NAZÝVAJÚ HYDROXIDOTVORNÉ : Na₂O + H₂O -> NaOH
HYDROXID	CHEMICKÁ ZLÚČENINA ZLOŽENÁ Z KATIÓNOV KOVOVÝCH PRVKOV (ALEBO AMÓNNEHO KATIÓNU NH₄⁺) A HYDROXIDOVÉHO ANIÓNU OH⁻ : Napr.: hydroxid amónny NH₄OH
KYSELINA	CHEMICKÁ ZLÚČENINA ZLOŽENÁ Z KATIÓNOV VODÍKA A ANIÓNOV KYSELÍN. Napríklad: kyselina chlorovodíková HCl , kys. sírová H₂SO₄ , kys. dusičná HNO₃ , kys. uhličitá H₂CO₃
SOL	CHEMICKÁ ZLÚČENINA ZLOŽENÁ Z KATIÓNOV KOVOVÝCH PRVKOV (ALEBO AMÓNNEHO KATIÓNU NH₄⁺) A ANIÓNOV KYSELÍN. Napr.: chlorid sodný NaCl , síran amónny (NH₄)₂SO₄
ZMESI	LÁTKY, KTORÉ OBSAHUJÚ DVE ALEBO VIAC ZLOŽIEK. PODĽA ČIASTOČIEK JEDNOTLIVÝCH ZLOŽIEK ROZLIŠUJEME ROVNORODÉ A RÔZNORODÉ ZMESI.
V ROVNORODEJ ZMESI JEDNOTLIVÉ ZLOŽKY NEVIDÍME ANI MIKROSKOPOM. V RÔZNORODEJ ZMESI SA JEDNOTLIVÉ ZLOŽKY DAJÚ ROZLIŠIŤ OKOM, LUPOU, ALEBO MIKROSKOPOM.	