

SÍRA

- pevná žlutá krystalická látka
- křehká
- reaktivní
- molekula S₈

Výskyt:

- volná (sopečné oblasti)
- vázaná ve sloučeninách (sírany)

Využití – výroba:

- H₂SO₄ (kys. sírová)
- pryž (pneumatiky)
- insekticidy (postřiky proti hmyzu)
- zábavní pyrotechnika
- dezinfekce sklepů

FOSFOR

Pevná látka, 3 formy (modifikace – liší se strukturou)

- bílý fosfor – jedovatý, samozápalný, páry světélkují (fosforescence)
- červený fosfor – při zahřátí vzplane (zápalky)
- černý fosfor – (spíše vlastnosti kovů) výroba polovodičů

Výskyt: ve sloučeninách – nerost apatit

Součást živých tkání (obsažen v DNA, zubech, kostech)

Fosfor v potravinách:

- sýry, ořechy, luštěniny
- obsažen v nápojích typu Cola (kyselina fosforečná)

Je součástí umělých hnojiv (superfosfát)