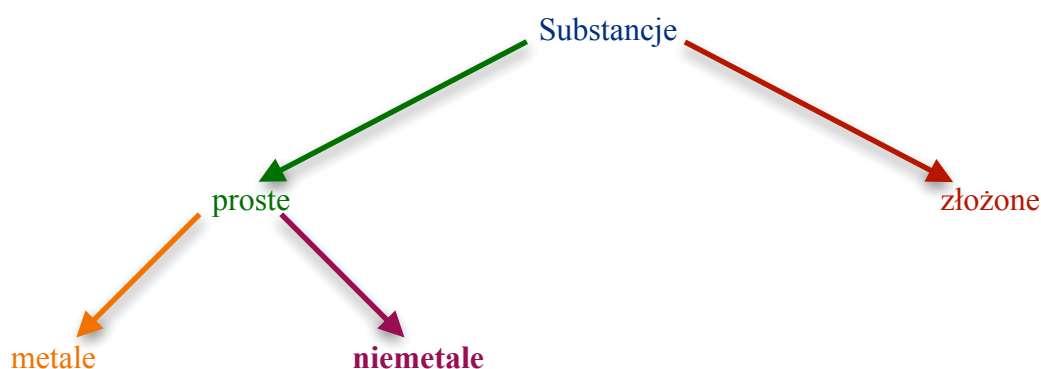


1.5 Nietmetale i ich właściwości



Nietmetale w przyrodzie występują w 3 stanach skupienia.

Przykładowymi **nietmetalami** są: **siarka**, **fosfor**, **krzem**.

	Siarka	Fosfor	Krzem	Jod	Chlor
Stan skupienia	ciało stałe	ciało stałe	ciało stałe	ciało stałe	gaz
Barwa	żółta	czerwona / *biała	ciemnoszara	fioletowo- szara	zielono - żółta
Zapach / Smak	słaby, nieprzyjemny	bezwonny	bezwonny	bezwonny	ostry, duszący
Przewodnictwo cieplne / prądu	nie	tak	słabe	nie	nie
Temperatura topnienia	niska	niska	wysoka	niska	niska
Palność	tak	tak	zależy	nie	nie
Inne właściwości	nie rozpuszcza się w wodzie	nie rozpuszcza się w wodzie	nie występuje w stanie wolnym w przyrodzie. Musi stworzyć związek z innym pierwiotkiem.	nie rozpuszcza się w wodzie (za to rozpuszcza się w alkoholu)	w dużym stężeniu jest truczną.

*Fosfor biały nie jest dostępny w warunkach szkolnych. W laboratorium szkolnym używa się czerwonej odmiany fosforu.