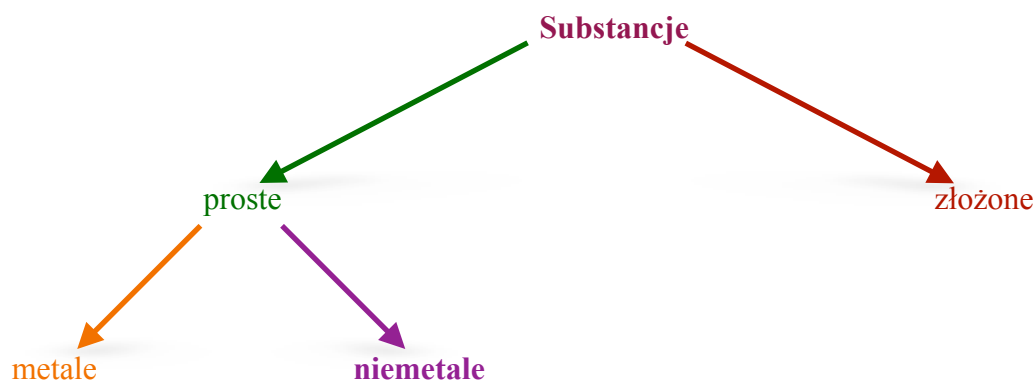


1.5 Nietmetale i ich właściwości



Nietmetale w przyrodzie występują w trzech 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 pierwiaszkiem.	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.