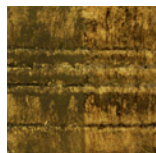


Een oxide is een chemische verbinding van het metaal met zuurstof. Een carbonaat is een chemische verbinding met koolstof en zuurstof. Een combinatie van grondstoffen en oxides/ carbonaten zal bij verhitting een chemische reactie veroorzaken, waarbij de kleur kan veranderen.

Oxides



CH107
mangaan



CH108
chroom



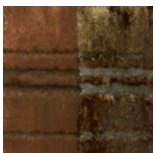
CH113
koper



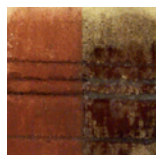
CH115
kopercarbonaat



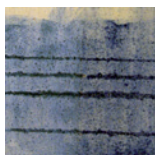
CH128
rutiel



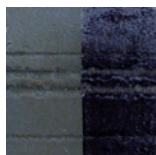
CH133
ijzer (nat.)



CH134
ijzer (synth.)



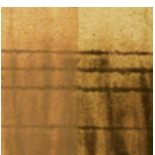
CH138
cobaltcarbonaat



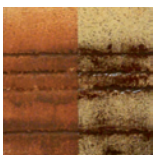
CH139
cobalt



CH140
nikkel



CH144
lavameel



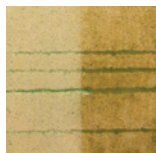
CH152
ijzer (zwart)



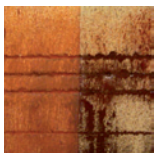
CH153
ilmeniet



CH156
ijzerchromaat



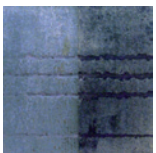
CH157
nikkelfarbonaat



CH162
oker



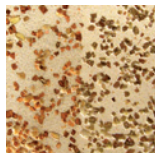
CH174
ijzer (geel oker)



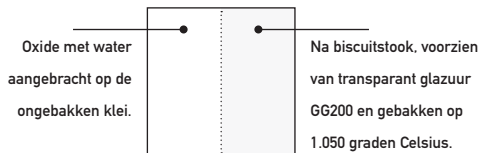
CH188
cobaltsilicaat



MI001
mica



VE001
vermiculiet



- Kleurmakers voor glazuren of om direct mee te werken op biscuit.
- Verpakkingseenheden van de oxides zijn divers, kijk op www.keramikos.nl
- Stooktemperaturen van de oxides zijn geschikt voor aardewerk en steengoed.