

4. Lies dir die Merksätze aufmerksam durch und trag die Namen der Verbindungen in die Tabelle ein!

- Verbindet sich ein Element (z.B. Kupfer)...

- ... mit Sauerstoff, entsteht das entsprechende „Oxid.“
- ... mit 2 Atomen Sauerstoff, entsteht das entsprechende „Peroxid“
- ... mit Chlor, entsteht das entsprechende „Chlorid.“
- ... mit Fluor, entsteht das entsprechende „Fluorid.“
- ... mit Brom, entsteht das entsprechende „Bromid.“
- ... mit Schwefel, entsteht das entsprechende „Sulfid.“
- ... mit Wasserstoff, entsteht das entsprechende „Hydrid.“
- ... mit Stickstoff, entsteht das entsprechende „Nitrid.“
- ... mit Kohlenstoff und Sauerstoff (Verhältnis 1:3), entsteht das entsprechende „Carbonat.“
- ... mit Stickstoff und Sauerstoff (Verhältnis 1:3), entsteht das entsprechende „Nitrat.“
- ... mit Stickstoff und Sauerstoff (Verhältnis 1:2), entsteht das entsprechende „Nitrit.“
- ... mit Schwefel und Sauerstoff (Verhältnis 1:4), entsteht das entsprechende „Sulfat.“
- ... mit Sauerstoff und Wasserstoff (Verhältnis 1:1), entsteht das entsprechende „Hydroxid.“

CuO	Kupferoxid
PbO	
NaF	
CsCl	
KBr	
FeS	
NaOH	Natriumhydroxid
KNO ₃	
CuSO ₄	
BaNO ₂	
BaCO ₃	
Fe ₂ O ₃	
Fe ₃ O ₄	
CuNO ₃	
CaF ₂	
ZnCl ₂	