

1. Ergänze den Lückentext.

Die Verbrennung ist eine _____, bei der Wärme frei wird (_____ Reaktion). Dabei reagiert ein Element mit _____. Das entstehende Produkt nennt man _____. Je nachdem ob ein Metall oder Nichtmetall mit Sauerstoff reagiert, unterscheidet man _____. Viele Elemente bilden mehrere Oxide, in denen sie in unterschiedlicher _____ vorliegen.

2. Ergänze die Tabelle. Nimm das Periodensystem zur Hilfe.

Nummer der Hauptgruppe	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
Symbole von zwei Elementen der Hauptgruppe								
Anzahl der Außenelektronen								
Wertigkeit gegenüber Sauerstoff								

3. Die Namen der Oxide werden so gebildet, dass aus ihnen die Zusammensetzung hervorgeht. Bilde die Namen der Oxide, die aus den folgenden Elementen entstehen.

Metalloxid: Name des Metalls(Wertigkeit)-oxid Beispiel: Kupfer(II)-oxid	Nichtmetalloxid: griechisches Zahlwort – Name des Nichtmetalls – griechisches Zahlwort – oxid Beispiel: Distickstofftrioxid
--	--

Natrium: _____ Kohlenstoff: _____

Aluminium: _____ Schwefel: _____

4. Vervollständige die folgende Tabelle und gib die Formeln und Namen der Oxide an.

Symbole der Elemente		Wertigkeit der Elemente		k. g. V.	Zahlenverhältnis	Formel	Name
Cu	O	II	II	2	1 : 1	CuO	Kupfer(II)-oxid
Pb	O	IV					
P	O						
S	O						
Cl	O						
							Kohlenstoffmonooxid

k. g. V. kleinstes gemeinsames Vielfaches