

A: Hauptgruppen:

I.	II.	III.	IV.	V.	VI.	VII.	VIII.
Na		Al		P		Cl	Ar
Elektronen.....				Elektronen.....			
..... (Ne)			 (Ar)			

..... 

Merkmal:

B: Nebengruppen:

III.	IV.	V.	VI.	VII.	VIII.			I.	II.
Sc	Ti	V			Fe	Co	Ni		

Elektronen.....

 

Merkmal:

B1: Lanthanoide/Actinoide:

Gemeinsamkeit: bzw.

Merkmal:



A: Hauptgruppen:							
I.	II.	III.	IV.	V.	VI.	VII.	VIII.
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
$3s^1$	$3s^2$	$3s^2 3p^1$	$3s^2 3p^2$	$3s^2 3p^3$	$3s^2 3p^4$	$3s^2 3p^5$	$3s^2 3p^6$
Elektronenabgabe				Elektronenaufnahme			
$2s^2 2p^6$ (Ne)				$3s^2 3p^6$ (Ar)			
METALLE				NICHTMETALLE			
Merkmal: besitzen teilweise oder vollständig besetzte s- und p-Orbitale, die als Valenzelektronen fungieren							

B: Nebengruppen:									
III.	IV.	V.	VI.	VII.	VIII.			I.	II.
Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn
$4s^2 3d^1$	$4s^2 3d^2$	$4s^2 3d^3$	$4s^1 3d^5$	$4s^2 3d^5$	$4s^2 3d^6$	$4s^2 3d^7$	$4s^2 3d^8$	$4s^1 3d^{10}$	$4s^2 3d^{10}$
Elektronenabgabe									
METALLE									
Merkmal: besitzen teilweise oder vollständig besetzte d-Orbitale des vorletzten Energieniveaus, die als Valenzelektronen fungieren können									

B1: Lanthanoide/Actinoide:
Gemeinsamkeit: $6s^2$ bzw. $7s^2$
Merkmal: besitzen teilweise oder vollständig besetzte f-Orbitale des drittletzten Energieniveaus, die als Valenzelektronen fungieren können