Λ ν	heits	ы	15++
≙ \	DEILS	L)	иани

Zusammenhang zwischen der Ionenladung und der Stellung der Hauptgruppenelemente im PSE

Klasse 8

I. HG	II. HG	III. HG	IV. HG	V. HG	VI. HG	VII. HG	VIII. HG
11Na	12Mg	13AI	14Si	15P	16S	17Cl	18Ar
11Na	12Mg	13AI	14Si	15P	16S	17Cl	18Ar
Bildung vonionen		Bildung meist vonionen	Bildung vonionen			Bildung von Ionen	
für Elemente der 3. Periode: Erreichen des Edelgaszustandes des Elements			für Elemente der 3. Periode: Erreichen des Edelgaszustandes des Elements			Atome sind	
Ladung der Ionen entspricht			Ladung der Ionen:		Edelgase sind		

Dieses Material wurde erstellt durch St. Schäfer und steht unter der Lizenz CC BY-SA 4.0. Teilen und Bearbeiten unter Bedingung der Namensnennung und Weitergabe unter gleichen Bedingungen

