

Def. Ionisierungsenergie:

.....

Reaktionsgleichungen für die fortgesetzte Ionisierung eines Elements X:

1. IE: 2. IE: 3. IE: 4. IE: etc.

1. Beschreiben Sie den Verlauf der IE für die ersten 17 Elemente in folgender Tabelle. Zeichnen Sie sprunghafte Zunahmen ein. Wie kann die kontinuierliche sowie die manchmal sprunghafte Zunahme erklärt werden. **Alle Werte in MJ/mol**

	1. IE	2. IE	3. IE	4. IE	5. IE	6. IE	7. IE	8. IE	9. IE	10. IE	11. IE	12. IE	13. IE	14. IE	15. IE	16. IE	17. IE	Beschreibung und Erklärungen
H	1,3																
He	2,4	5,2															
Li	0,5	7,3	11,8														
Be	0,9	1,8	14,8	21,0													
B	0,8	2,4	3,7	25,0	32,8												
C	1,1	2,4	4,6	6,2	37,8	46,2											
N	1,4	2,9	4,6	7,5	9,4	53,3	64,3										
O	1,3	3,4	5,3	7,5	10,9	13,3	73,1	84,0									
F	1,7	3,4	6	8,4	11	15,1	17,9	92,0	106								
Ne	2,1	3,9	6,2	9,4	12,2	15,2	19,9	23,0	115	130							
Na	0,5	4,6	6,9	9,5	13,4	16,6	20,1	25,4	28,9	141	159						
Mg	0,7	1,5	7,7	10,5	13,6	18,0	21,7	25,6	31,7	35,5	170	189					
Al	0,6	1,8	2,9	11,6	14,8	18,4	23,3	27,5	31,9	38,5	42,6	201	222				
Si	0,8	1,6	3,2	4,4	16,1	19,8	23,8	29,3	33,9	38,7	45,9	50,5	235	258			
P	1,0	1,9	2,9	5,0	6,3	21,3	25,4	29,9	35,9	41	46,2	54,1	59	272	296		
S	1,0	2,3	3,4	4,6	7,0	8,5	27,1	31,7	36,6	43,2	48,7	54,5	62,9	68,2	311	337	
Cl	1,3	2,3	3,8	5,2	6,5	9,4	11,0	33,6	38,6	44	51,1	57,1	63,4	72,3	78,1	353	381