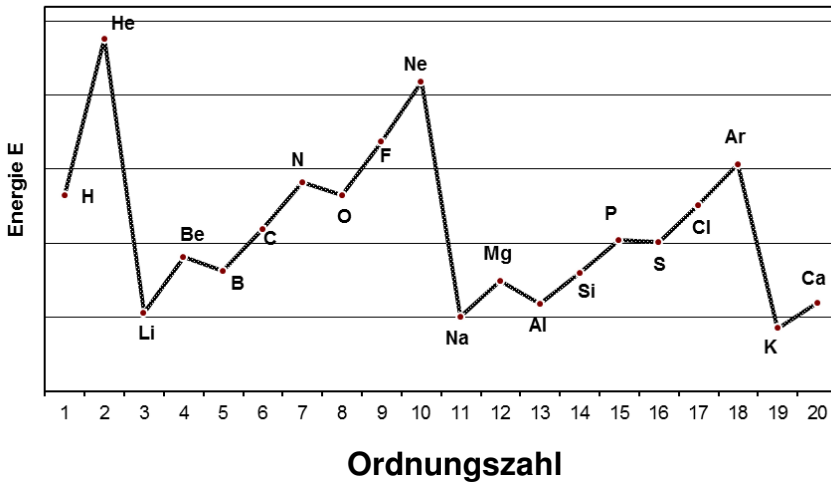
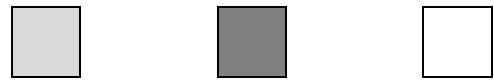


1

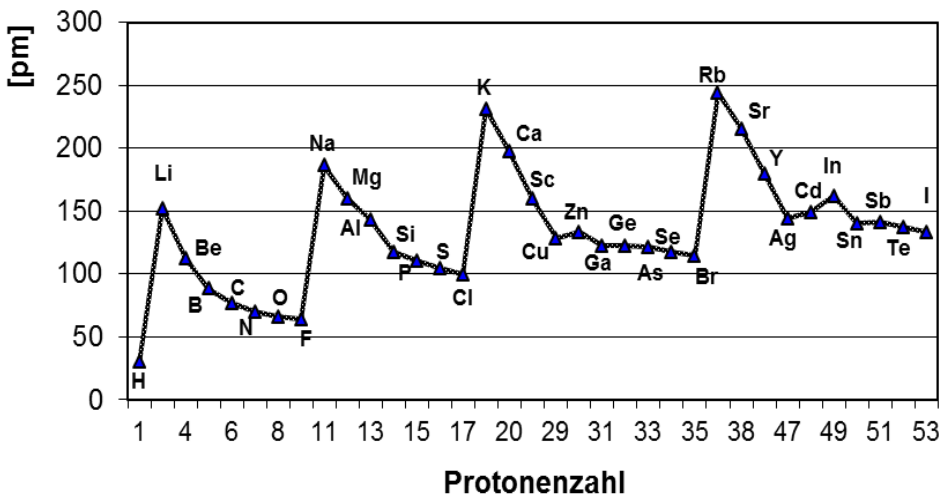
Periode	Hauptgruppen					
	I	II	III	IV	V	VI
1	2,2 1H					
2	0,98 3Li	1,57 4Be	2,04 5B	2,55 6C	3,04 7N	3,44 8O
3	0,93 11Na	1,31 12Mg	1,61 13Al	1,90 14Si	2,19 15P	2,58 16S
4	0,82 19K	1,00 20Ca	1,81 31Ga	2,01 32Ge	2,18 33As	2,55 34Se
5	0,82 37Rb	0,95 38Sr	1,78 49In	1,80 50Sn	2,05 51Sb	2,10 52Te
6	0,79 55Cs	0,89 56Ba	2,04 81Tl	1,87 82Pb	2,02 83Bi	2,00 84Po

2

H							He
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn

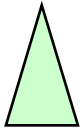


3

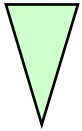


4

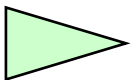
Wie verändern sich die folgenden periodischen Eigenschaften innerhalb des Periodensystems?



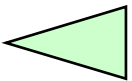
= innerhalb der Gruppe zunehmend



= innerhalb der Gruppe abnehmend



= innerhalb der Periode abnehmend



= innerhalb der Periode zunehmend

Zeichnen Sie die entsprechenden Symbole in die folgende Tabelle ein!

Eigenschaften	Veränderung innerhalb des PSE
1. Atomradius	
2. Ionisierungsenergie	
3. Elektronegativität	
4. Metallcharakter	