

Name:	Gruppe:	Kurs:	BE:	Note/Notenpunkte:
-------	---------	-------	-----	-------------------

Beantworte nur die markierten Lücken! Nur das PSE ist erlaubt!!!

IMMER ETWAS SCHREIBEN!!!

1) Formel von Ionen und Salzen (je 1BE)

___ / ___ BE

	Name	Fluorid	Bromid	Iodid	Chlorid	Oxid	Nitrat	Carbonat	Sulfat	Phosphat
Name	Formel	$\mathcal{F}^-$								
Lithium	$\rightarrow Li^+ \rightarrow Li\mathcal{F}$									
Natrium										
Kalium										
Beryllium										
Magnesium										
Calcium										
Strontium										
Bor										
Aluminium										
Ammonium										

2) Formeln von Säuren und Basen (je 1BE)

___ / ___ BE

Säuren und saure Lösungen			Basen und Laugen		
Name		Formel	Name		Formel
	Salzsäure(-Lsg)			Natronlauge	
	Kohlensäure(-Lsg)			Natriumhydroxid	
	Salpetersäure(-Lsg)			Kaliumlauge	
	Schwefelsäure(-Lsg)			Magnesiumhydroxid	
	Phosphorsäure(-Lsg)			Lithiumhydroxid	
	Schwefligesäure(-Lsg)			Calciumhydroxid	
				_____hydroxid	
				_____hydroxid	
				Aluminiumhydroxid	
				Borhydroxid	

3) Nenne auf der Rückseite die folgenden Definitionen (je 2BE):

___ / ___ BE

☐ Base & Lauge // ☐ Säure & saure Lsg // ☐ Neutralisation

4) Dissoziationsgleichung für (je 3BE):

___ / ___ BE

a) Schwefelsäure:

b) Natriumhydroxid:

5) Gleichung für Reaktion von Salpetersäure und Kaliumhydroxid ¹(4BE): ___ / ___ BE

¹ Gleichung als chemische Reaktionsgleichung & Reaktion findet in wässriger Lösung statt

	H1	H2										H3	H4	H5	H6	H7	H8	
1.	¹ H 1,008		N3	N4	N5	N6	N7		N8		N1	N2					² He 4,002	
2.	³ Li 6,941	⁴ Be 9,012											⁵ B 10,81	⁶ C 12,01	⁷ N 14,00	⁸ O 15,99	⁹ F 18,99	¹⁰ Ne 20,17
3.	¹¹ Na 22,97	¹² Mg 24,30											¹³ Al 26,98	¹⁴ Si 28,08	¹⁵ P 30,97	¹⁶ S 32,06	¹⁷ Cl 35,45	¹⁸ Ar 39,94
4.	¹⁹ K 39,09	²⁰ Ca 40,07	²¹ Sc 44,95	²² Ti 50,94	²³ V 47,88	²⁴ Cr 51,99	²⁵ Mn 54,93	²⁶ Fe 55,84	²⁷ Co 58,93	²⁸ Ni 58,69	²⁹ Cu 63,54	³⁰ Zn 65,39	³¹ Ga 69,72	³² Ge 72,61	³³ As 74,92	³⁴ Se 78,96	³⁵ Br 79,90	³⁶ Kr 83,80
5.	³⁷ Rb 85,46	³⁸ Sr 87,62	³⁹ Y 88,90	⁴⁰ Zr 91,22	⁴¹ Nb 92,90	⁴² Mo 95,94	⁴³ Tc 98,90	⁴⁴ Ru 101,0	⁴⁵ Rh 102,9	⁴⁶ Pd 106,4	⁴⁷ Ag 107,8	⁴⁸ Cd 112,4	⁴⁹ In 114,8	⁵⁰ Sn 118,7	⁵¹ Sb 121,7	⁵² Te 127,6	⁵³ J 126,9	⁵⁴ Xe 131,2
6.	⁵⁵ Cs 132,9	⁵⁶ Ba 137,3	⁵⁷ *	⁷² Hf 178,4	⁷³ Ta 180,9	⁷⁴ Wo 183,8	⁷⁵ Re 186,2	⁷⁶ Os 190,2	⁷⁷ Ir 192,2	⁷⁸ Pt 195,0	⁷⁹ Au 196,9	⁸⁰ Hg 200,5	⁸¹ Tl 204,3	⁸² Pb 207,2	⁸³ Bi 208,9	⁸⁴ Po (209)	⁸⁵ At (210)	⁸⁶ Rn (222)
7.	⁸⁷ Fr (223)	⁸⁸ Ra 226,0	⁸⁹ **	¹⁰⁴ 	¹⁰⁵ 	¹⁰⁶ 	¹⁰⁷ 	***										

← Ordnungszahl

← Elementsymbol

← relative Atommasse