Name_____ Matrikelnummer_____

Gesamtübersicht (nicht ausfüllen!!)

Nummer	Thema	Punkte	Erreicht	Note
1	Periodensystem	6		
2	Ionen	2		
3	Molekülgeometrie	8		
4	Siedepunkte	4		
5	Metalle/Isolatoren	2		
6	Thermodynamik	8		
7	Säure-Basen	7		
8	Redox	5		
9	Elektrochemie	3		
10	Elektrolyse	2		
11	Kinetik	5		
12	Organische Nomenklatur	6		
13	Reaktionsmechanismen	2		
Summe		**60**		

Periodensystem der Elemente

Elementsymbol, Ordnungszahl und relative Atommasse (Atomgewicht)

1A „Europäische" Gruppenzeichnung und alte IUPAC-Empehlung
1 neuer Vorschlag der IUPAC 1986
1A „Amerikanische" Gruppenbezeichnung, verwendet vom Chemical Abstracts Service bis 1986

1 IA	2 IIA	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIII	9 VIII	10 VIII	11 IB	12 IIB	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1.0079 $_{1}H$												10.811 $_{5}B$	12.011 $_{6}C$	14.007 $_{7}N$	15.9994 $_{8}O$	18.998 $_{9}F$	4.0026 $_{2}He$
6.941 $_{3}Li$	9.0122 $_{4}Be$											26.982 $_{13}Al$	28.086 $_{14}Si$	30.974 $_{15}P$	32.066 $_{16}S$	35.453 $_{17}Cl$	20.180 $_{10}Ne$
22.990 $_{11}Na$	24.305 $_{12}Mg$											69.723 $_{31}Ga$	72.61 $_{32}Ge$	74.922 $_{33}As$	78.96 $_{34}Se$	79.904 $_{35}Br$	39.948 $_{18}Ar$
39.098 $_{19}K$	40.078 $_{20}Ca$	44.956 $_{21}Sc$	47.88 $_{22}Ti$	50.942 $_{23}V$	51.996 $_{24}Cr$	54.938 $_{25}Mn$	55.847 $_{26}Fe$	58.933 $_{27}Co$	58.69 $_{28}Ni$	63.546 $_{29}Cu$	65.39 $_{30}Zn$	72.61 $_{32}Ge$	74.922 $_{33}As$	78.96 $_{34}Se$	79.904 $_{35}Br$	83.80 $_{36}Kr$
85.468 $_{37}Rb$	87.62 $_{38}Sr$	88.906 $_{39}Y$	91.224 $_{40}Zr$	92.906 $_{41}Nb$	95.94 $_{42}Mo$	98.906 $_{43}Tc$*	101.07 $_{44}Ru$	102.91 $_{45}Rh$	106.42 $_{46}Pd$	107.87 $_{47}Ag$	112.41 $_{48}Cd$	114.82 $_{49}In$	118.71 $_{50}Sn$	121.75 $_{51}Sb$	127.60 $_{52}Te$	126.90 $_{53}I$	131.29 $_{54}Xe$
132.91 $_{55}Cs$	137.33 $_{56}Ba$		178.49 $_{72}Hf$	180.95 $_{73}Ta$	183.85 $_{74}W$	186.21 $_{75}Re$	190.2 $_{76}Os$	192.22 $_{77}Ir$	195.08 $_{78}Pt$	196.97 $_{79}Au$	200.59 $_{80}Hg$	204.38 $_{81}Tl$	207.2 $_{82}Pb$	208.98 $_{83}Bi$	208.98 $_{84}Po$*	209.99 $_{85}At$*	222.02 $_{86}Rn$*
223.02 $_{87}Fr$*	226.03 $_{88}Ra$*																

138.91 $_{57}La$	140.12 $_{58}Ce$	140.91 $_{59}Pr$	144.24 $_{60}Nd$	146.92 $_{61}Pm$*	150.36 $_{62}Sm$	151.97 $_{63}Eu$	157.25 $_{64}Gd$	158.93 $_{65}Tb$	162.50 $_{66}Dy$	164.93 $_{67}Ho$	167.26 $_{68}Er$	168.93 $_{69}Tm$	173.04 $_{70}Yb$	174.97 $_{71}Lu$
227.03 $_{89}Ac$*	232.04 $_{90}Th$*	231.04 $_{91}Pa$*	238.03 $_{92}U$*	237.05 $_{93}Np$*	244.06 $_{94}Pu$*	243.06 $_{95}Am$*	247.07 $_{96}Cm$*	247.07 $_{97}Bk$*	251.08 $_{98}Cf$*	252.08 $_{99}Es$*	257.10 $_{100}Fm$*	258.10 $_{101}Md$*	259.10 $_{102}No$*	260.11 $_{103}Lr$*

* radioaktive Elemente; angegeben ist die Masse eines wichtigen Isotops