

Arbeitsauftrag vom 4.05. bis 8.05.

Lösungen zum letzten Arbeitsauftrag:

Aus wie vielen Protonen, Elektronen und Neutronen besteht ein Fluoratom?

Ein Fluoratom besteht aus 9 Elektronen, 9 Protonen und 10 Neutronen ($19 - 9$).

Übernimm die Tabelle in dein Heft und fülle sie aus.

Du brauchst dazu dein Periodensystem im Chemiebuch (letzte Seite).

Periode	Das Periodensystem der Elemente																Gruppennummer																											
																	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX	X	XI	XII	XIII	XIV	XV	XVI	XVII	XVIII										
K-Schale	1, 2																3 bis 10																11	12	13 bis 18									
L-Schale	3 bis 8																9 bis 16																17	18	19 bis 36									
M-Schale	9 bis 14																15 bis 22																23	24	25 bis 36									
N-Schale	15 bis 20																21 bis 28																29	30	31 bis 36									
O-Schale	21 bis 26																27 bis 34																35	36	37 bis 54									
P-Schale	27 bis 32																33 bis 40																41	42	43 bis 54									
D-Schale	33 bis 38																39 bis 46																47	48	49 bis 54									
F-Schale	39 bis 44																45 bis 52																53	54	55 bis 72									
G-Schale	45 bis 50																51 bis 58																59	60	61 bis 72									
H-Schale	51 bis 56																57 bis 64																65	66	67 bis 72									
I-Schale	57 bis 62																63 bis 70																71	72	73 bis 80									
J-Schale	63 bis 68																69 bis 76																77	78	79 bis 86									
K-Schale	69 bis 74																75 bis 82																83	84	85 bis 92									
L-Schale	75 bis 80																81 bis 88																89	90	91 bis 98									
M-Schale	81 bis 86																87 bis 94																95	96	97 bis 104									
N-Schale	87 bis 92																93 bis 100																101	102	103 bis 110									
O-Schale	93 bis 98																99 bis 106																107	108	109 bis 116									
P-Schale	99 bis 104																105 bis 112																113	114	115 bis 122									
D-Schale	105 bis 110																111 bis 118																119	120	121 bis 128									
F-Schale	111 bis 116																117 bis 124																125	126	127 bis 134									
G-Schale	117 bis 122																123 bis 130																131	132	133 bis 140									
H-Schale	123 bis 128																129 bis 136																137	138	139 bis 146									
I-Schale	129 bis 134																135 bis 142																143	144	145 bis 152									
J-Schale	135 bis 140																141 bis 148																149	150	151 bis 158									
K-Schale	141 bis 146																147 bis 154																155	156	157 bis 164									
L-Schale	147 bis 152																153 bis 160																161	162	163 bis 170									
M-Schale	153 bis 158																159 bis 166																167	168	169 bis 176									
N-Schale	159 bis 164																165 bis 172																173	174	175 bis 182									
O-Schale	165 bis 170																171 bis 178																179	180	181 bis 188									
P-Schale	171 bis 176																177 bis 184																185	186	187 bis 194									
D-Schale	177 bis 182																183 bis 190																191	192	193 bis 200									
F-Schale	183 bis 188																189 bis 196																197	198	199 bis 206									
G-Schale	189 bis 194																195 bis 202																203	204	205 bis 212									
H-Schale	195 bis 200																201 bis 208																209	210	211 bis 218									
I-Schale	201 bis 206																207 bis 214																215	216	217 bis 224									
J-Schale	207 bis 212																213 bis 220																221	222	223 bis 230									
K-Schale	213 bis 218																219 bis 226																227	228	229 bis 236									
L-Schale	219 bis 224																225 bis 232																233	234	235 bis 242									
M-Schale	225 bis 230																231 bis 238																239	240	241 bis 248									
N-Schale	231 bis 236																237 bis 244																245	246	247 bis 254									
O-Schale	237 bis 242																243 bis 250																251	252	253 bis 260									
P-Schale	243 bis 248																249 bis 256																257	258	259 bis 266									
D-Schale	249 bis 254																255 bis 262																263	264	265 bis 272									
F-Schale	255 bis 260																261 bis 268																269	270	271 bis 278									
G-Schale	261 bis 266																267 bis 274																275	276	277 bis 284									
H-Schale	267 bis 272																273 bis 280																281	282	283 bis 290									
I-Schale	273 bis 278																279 bis 286																287	288	289 bis 296									
J-Schale	279 bis 284																285 bis 292																293	294	295 bis 302									
K-Schale	285 bis 290																291 bis 298																299	300	301 bis 308									
L-Schale	291 bis 296																297 bis 304																305	306	307 bis 314									

Al

27,0

Al

Atommasse in u

13

Elementensymbol

(Protonenzahl)

Ordnungszahl

Metallperiode																	
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38
39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56
57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74
75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92
93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110
111	112	113	114	115	116	117	118	119	120	121	122	123	124	125	126	127	128
129	130	131	132	133	134	135	136	137	138	139	140	141	142	143	144	145	146
147	148	149	150	151	152	153	154	155	156	157	158	159	160	161	162	163	164
165	166	167	168	169	170	171	172	173	174	175	176	177	178	179	180	181	182
183	184	185	186	187	188	189	190	191	192	193	194	195	196	197	198	199	200
201	202	203	204	205	206	207	208	209	210	211	212	213	214	215	216	217	218
219	220	221	222	223	224	225	226	227	228	229	230	231	232	233	234	235	236
237	238	239	240	241	242	243	244	245	246	247	248	249	250	251	252	253	254
255	256	257	258	259	260	261	262	263	264	265	266	267	268	269	270	271	272
273	274	275	276	277	278	279	280	281	282	283	284	285	286	287	288	289	290
291	292	293	294	295	296	297	298	299	300	301	302	303	304	305	306	307	308
309	310	311	312	313	314	315	316	317	318	319	320	321	322	323	324	325	326
327	328	329	330	331	332	333	334	335	336	337	338	339	340	341	342	343	344
345	346	347	348	349	350	351	352	353	354	355	356	357	358	359	360	361	362
363	364	365	366	367	368	369	370	371	372	373	374	375	376	377	378	379	380
381	382	383	384	385	386	387	388	389	390	391	392	393	394	395	396	397	398
399	400	401	402	403	404	405	406	407	408	409	410	411	412	413	414	415	416
417	418	419	420	421	422	423	424	425	426	427	428	429	430	431	432	433	434
435	436	437	438	439	440	441	442	443	444	445	446	447	448	449	450	451	452
453	454	455	456	457	458	459	460	461	462	463	464	465	466	467	468	469	470
471	472	473	474	475	476	477	478	479	480	481	482	483	484	485	486	487	488
489	490	491	492	493	494	495	496	497	498	499	500	501	502	503	504	505	506
507	508	509	510	511	512	513	514	515	516	517	518	519	520	521	522	523	524
525	526	527	528	529	530	531	532	533	534	535	536	537	538	539	540	541	542
543	544	545	546	547	548	549	550	551	552	553	554	555	556	557	558	559	560
561	562	563	564	565	566	567	568	569	570	571	572	573	574	575	576	577	578
579	580	581	582	583	584	585	586	587	588	589	590	591	592	593	594	595	596
597	598	599	600	601	602	603	604	605	606	607	608	609	610	611	612	613	614
615	616	617	618	619	620	621	622	623	624	625	626	627	628	629	630	631	632
633	634	635	636	637	638	639	640	641	642	643	644	645	646	647	648	649	650
651	652	653	654	655	656	657	658	659	660	661	662	663	664	665	666	667	668
669	670	671	672	673	674	675	676	677	678	679	680	681	682	683	684	685	686
687	688	689	690	691	692	693	694	695	696	697	698	699	700	701	702	703	704
705	706	707	708	709	710	711	712	713	714	715	716	717	718	719	720	721	722
723	724	725	726	727	728	729	730	731	732	733	734	735	736	737	738	739	740
741	742	743	744	745	746	747	748	749	750	751	752	753	754	755	756	757	758
759	760	761	762	763	764	765	766	767	768	769	770	771	772	773	774	775	776
777	778	779	780	781	782	783	784	785	786	787	788	789	790	791	792	793	794
795	796	797	798	799	800	801	802	803	804	805	806	807	808	809	810	811	812
813	814	815	816	817	818	819	820	821	822	823	824	825	826	827	828	829	830
831	832	833	834	835	836	837	838	839	840	841	842	843	844	845	846	847	848
849	850	851	852	853	854	855	856	857	858	859	860	861	862	863	864	865	866
867	868	869	870	871	872	873	874	875	876	877	878	879	880	881	882	883	884
885	886	887	888	889	890	891	892	893	894	895	896	897	898	899	900	901	902
903	904	905	906	907	908	909	910	911	912	913	914	915	916	917	918	919	920
921	922	923	924	925	926	927	928	929	930	931	932	933	934	935	936	937	938
939	940	941	942	943	944	945	946	947	948	949	950	951	952	953	954	955	956
957	958	959	960	961	962	963	964	965	966	967	968	969	970	971	972	973	974
975	976	977	978	979	980	981	982	983	984	985	986	987	988	989	990	991	992
993	994	995	996	997	998	999	1000	1001	1002	1003	1004	1005	1006	1007	1008	1009	1010

Zur Erinnerung:

$$\text{Neutronenanzahl} = \text{Massenzahl (Atommasse)} - \text{Protonenzahl}$$

Atom	Element- symbol	Ordnungs- zahl (Protonenzahl)	Atommasse in u	Anzahl der Protonen	Anzahl der Elektronen	Anzahl der Neutronen
Aluminium	Al	13	27u	13	13	14 (27 – 13)
Sauerstoff						
Schwefel						
Silicium						
Calcium						
Kalium						
Lithium						
Bor						
Argon						