

## 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).

Das Periodensystem der Elemente																			
Protonen	Atommasse	Neutronen	Symbol	Ordnungszahl	Periodennummer	Gruppennummer	Gruppenname	Periodennummer	Gruppennummer	Gruppenname	Periodennummer	Gruppennummer	Gruppenname	Periodennummer	Gruppennummer	Gruppenname	Periodennummer	Gruppennummer	Gruppenname
1	1.0	1	H	1	1	1	Alkali-Metalle	2	1	Alkaline Erde-Metalle	3	1	Postmetalle	4	1	Übergangsmetalle	5	1	Übergangsmetalle
2	6.9	7.0	Be	4	2	2	Alkalimetalle	6	2	Alkaline Erde-Metalle	7	2	Postmetalle	8	2	Übergangsmetalle	9	2	Übergangsmetalle
3	12.0	12.0	Li	3	2	1	Alkalimetalle	10	2	Alkaline Erde-Metalle	11	2	Postmetalle	12	2	Übergangsmetalle	13	2	Übergangsmetalle
4	17.0	17.0	Mg	12	3	2	Alkalimetalle	14	3	Alkaline Erde-Metalle	15	3	Postmetalle	16	3	Übergangsmetalle	17	3	Übergangsmetalle
5	22.9	22.9	Na	11	4	1	Alkalimetalle	18	4	Alkaline Erde-Metalle	19	4	Postmetalle	20	4	Übergangsmetalle	21	4	Übergangsmetalle
6	24.3	24.3	K	19	5	1	Alkalimetalle	22	5	Alkaline Erde-Metalle	23	5	Postmetalle	24	5	Übergangsmetalle	25	5	Übergangsmetalle
7	26.9	26.9	Ca	20	6	2	Alkalimetalle	26	6	Alkaline Erde-Metalle	27	6	Postmetalle	28	6	Übergangsmetalle	29	6	Übergangsmetalle
8	30.9	30.9	Sc	21	7	3	Übergangsmetalle	29	7	Übergangsmetalle	30	7	Übergangsmetalle	31	7	Übergangsmetalle	32	7	Übergangsmetalle
9	31.0	31.0	Ti	22	8	4	Übergangsmetalle	31	8	Übergangsmetalle	32	8	Übergangsmetalle	33	8	Übergangsmetalle	34	8	Übergangsmetalle
10	31.9	31.9	V	23	9	5	Übergangsmetalle	32	9	Übergangsmetalle	33	9	Übergangsmetalle	34	9	Übergangsmetalle	35	9	Übergangsmetalle
11	32.0	32.0	Cr	24	10	6	Übergangsmetalle	33	10	Übergangsmetalle	34	10	Übergangsmetalle	35	10	Übergangsmetalle	36	10	Übergangsmetalle
12	32.1	32.1	Mn	25	11	7	Übergangsmetalle	34	11	Übergangsmetalle	35	11	Übergangsmetalle	36	11	Übergangsmetalle	37	11	Übergangsmetalle
13	32.1	32.1	Fe	26	12	8	Übergangsmetalle	35	12	Übergangsmetalle	36	12	Übergangsmetalle	37	12	Übergangsmetalle	38	12	Übergangsmetalle
14	32.1	32.1	Co	27	13	9	Übergangsmetalle	36	13	Übergangsmetalle	37	13	Übergangsmetalle	38	13	Übergangsmetalle	39	13	Übergangsmetalle
15	32.1	32.1	Ni	28	14	10	Übergangsmetalle	37	14	Übergangsmetalle	38	14	Übergangsmetalle	39	14	Übergangsmetalle	40	14	Übergangsmetalle
16	32.1	32.1	Zn	29	15	11	Übergangsmetalle	38	15	Übergangsmetalle	39	15	Übergangsmetalle	40	15	Übergangsmetalle	41	15	Übergangsmetalle
17	32.1	32.1	Cu	30	16	12	Übergangsmetalle	39	16	Übergangsmetalle	40	16	Übergangsmetalle	41	16	Übergangsmetalle	42	16	Übergangsmetalle
18	32.1	32.1	Zn	31	17	13	Übergangsmetalle	40	17	Übergangsmetalle	41	17	Übergangsmetalle	42	17	Übergangsmetalle	43	17	Übergangsmetalle
19	32.1	32.1	As	32	18	14	Übergangsmetalle	41	18	Übergangsmetalle	42	18	Übergangsmetalle	43	18	Übergangsmetalle	44	18	Übergangsmetalle
20	32.1	32.1	Se	33	19	15	Übergangsmetalle	42	19	Übergangsmetalle	43	19	Übergangsmetalle	44	19	Übergangsmetalle	45	19	Übergangsmetalle
21	32.1	32.1	Br	34	20	16	Übergangsmetalle	43	20	Übergangsmetalle	44	20	Übergangsmetalle	45	20	Übergangsmetalle	46	20	Übergangsmetalle
22	32.1	32.1	Kr	35	21	17	Übergangsmetalle	44	21	Übergangsmetalle	45	21	Übergangsmetalle	46	21	Übergangsmetalle	47	21	Übergangsmetalle
23	32.1	32.1	Y	36	22	18	Übergangsmetalle	45	22	Übergangsmetalle	46	22	Übergangsmetalle	47	22	Übergangsmetalle	48	22	Übergangsmetalle
24	32.1	32.1	Zr	37	23	19	Übergangsmetalle	46	23	Übergangsmetalle	47	23	Übergangsmetalle	48	23	Übergangsmetalle	49	23	Übergangsmetalle
25	32.1	32.1	Mo	38	24	20	Übergangsmetalle	47	24	Übergangsmetalle	48	24	Übergangsmetalle	49	24	Übergangsmetalle	50	24	Übergangsmetalle
26	32.1	32.1	Tc	39	25	21	Übergangsmetalle	48	25	Übergangsmetalle	49	25	Übergangsmetalle	50	25	Übergangsmetalle	51	25	Übergangsmetalle
27	32.1	32.1	Ru	40	26	22	Übergangsmetalle	49	26	Übergangsmetalle	50	26	Übergangsmetalle	51	26	Übergangsmetalle	52	26	Übergangsmetalle
28	32.1	32.1	Rh	41	27	23	Übergangsmetalle	50	27	Übergangsmetalle	51	27	Übergangsmetalle	52	27	Übergangsmetalle	53	27	Übergangsmetalle
29	32.1	32.1	Pd	42	28	24	Übergangsmetalle	51	28	Übergangsmetalle	52	28	Übergangsmetalle	53	28	Übergangsmetalle	54	28	Übergangsmetalle
30	32.1	32.1	Ag	43	29	25	Übergangsmetalle	52	29	Übergangsmetalle	53	29	Übergangsmetalle	54	29	Übergangsmetalle	55	29	Übergangsmetalle
31	32.1	32.1	Cd	44	30	26	Übergangsmetalle	53	30	Übergangsmetalle	54	30	Übergangsmetalle	55	30	Übergangsmetalle	56	30	Übergangsmetalle
32	32.1	32.1	In	45	31	27	Übergangsmetalle	54	31	Übergangsmetalle	55	31	Übergangsmetalle	56	31	Übergangsmetalle	57	31	Übergangsmetalle
33	32.1	32.1	Sn	46	32	28	Übergangsmetalle	55	32	Übergangsmetalle	56	32	Übergangsmetalle	57	32	Übergangsmetalle	58	32	Übergangsmetalle
34	32.1	32.1	Te	47	33	29	Übergangsmetalle	56	33	Übergangsmetalle	57	33	Übergangsmetalle	58	33	Übergangsmetalle	59	33	Übergangsmetalle
35	32.1	32.1	I	48	34	30	Übergangsmetalle	57	34	Übergangsmetalle	58	34	Übergangsmetalle	59	34	Übergangsmetalle	60	34	Übergangsmetalle
36	32.1	32.1	Xe	49	35	31	Übergangsmetalle	58	35	Übergangsmetalle	59	35	Übergangsmetalle	60	35	Übergangsmetalle	61	35	Übergangsmetalle
37	32.1	32.1	La	50	36	32	Übergangsmetalle	59	36	Übergangsmetalle	60	36	Übergangsmetalle	61	36	Übergangsmetalle	62	36	Übergangsmetalle
38	32.1	32.1	Ce	51	37	33	Übergangsmetalle	60	37	Übergangsmetalle	61	37	Übergangsmetalle	62	37	Übergangsmetalle	63	37	Übergangsmetalle
39	32.1	32.1	Pr	52	38	34	Übergangsmetalle	61	38	Übergangsmetalle	62	38	Übergangsmetalle	63	38	Übergangsmetalle	64	38	Übergangsmetalle
40	32.1	32.1	Nd	53	39	35	Übergangsmetalle	62	39	Übergangsmetalle	63	39	Übergangsmetalle	64	39	Übergangsmetalle	65	39	Übergangsmetalle
41	32.1	32.1	Pm	54	40	36	Übergangsmetalle	63	40	Übergangsmetalle	64	40	Übergangsmetalle	65	40	Übergangsmetalle	66	40	Übergangsmetalle
42	32.1	32.1	Sm	55	41	37	Übergangsmetalle	64	41	Übergangsmetalle	65	41	Übergangsmetalle	66	41	Übergangsmetalle	67	41	Übergangsmetalle
43	32.1	32.1	Eu	56	42	38	Übergangsmetalle	65	42	Übergangsmetalle	66	42	Übergangsmetalle	67	42	Übergangsmetalle	68	42	Übergangsmetalle
44	32.1	32.1	Gd	57	43	39	Übergangsmetalle	66	43	Übergangsmetalle	67	43	Übergangsmetalle	68	43	Übergangsmetalle	69	43	Übergangsmetalle
45	32.1	32.1	Dy	58	44	40	Übergangsmetalle	67	44	Übergangsmetalle	68	44	Übergangsmetalle	69	44	Übergangsmetalle	70	44	Übergangsmetalle
46	32.1	32.1	Ho	59	45	41	Übergangsmetalle	68	45	Übergangsmetalle	69	45	Übergangsmetalle	70	45	Übergangsmetalle	71	45	Übergangsmetalle
47	32.1	32.1	Tb	60	46	42	Übergangsmetalle	69	46	Übergangsmetalle	70	46	Übergangsmetalle	71	46	Übergangsmetalle	72	46	Übergangsmetalle
48	32.1	32.1	Pu	61	47	43	Übergangsmetalle	70	47	Übergangsmetalle	71	47	Übergangsmetalle	72	47	Übergangsmetalle	73	47	Übergangsmetalle
49	32.1	32.1	Am	62	48	44	Übergangsmetalle	71	48	Übergangsmetalle	72	48	Übergangsmetalle	73	48	Übergangsmetalle	74	48	Übergangsmetalle
50	32.1	32.1	Cm	63	49	45	Übergangsmetalle	72	49	Übergangsmetalle	73	49	Übergangsmetalle	74	49	Übergangsmetalle	75	49	Übergangsmetalle
51	32.1	32.1	Cf	64	50	46	Übergangsmetalle	73	50	Übergangsmetalle	74	50	Übergangsmetalle	75	50	Übergangsmetalle	76	50	Übergangsmetalle
52	32.1	32.1	Es	65	51	47	Übergangsmetalle	74	51	Übergangsmetalle	75	51	Übergangsmetalle	76	51	Übergangsmetalle	77	51	Übergangsmetalle
53	32.1	32.1	Fm	66	52	48	Übergangsmetalle	75	52	Übergangsmetalle	76	52	Übergangsmetalle	77	52	Übergangsmetalle	78	52	Übergangsmetalle
54	32.1	32.1	Md	67	53	49	Übergangsmetalle	76	53	Übergangsmetalle	77	53	Übergangsmetalle	78	53	Übergangsmetalle	79	53	Übergangsmetalle
55	32.1	32.1	No	68	54	50	Übergangsmetalle	77	54	Übergangsmetalle	78	54	Übergangsmetalle	79	54	Übergangsmetalle	80	54	Übergangsmetalle
56	32.1	32.1	Lu	69	55	51	Übergangsmetalle	78	55	Übergangsmetalle	79	55	Übergangsmetalle	80	55	Übergangsmetalle	81	55	Übergangsmetalle

Ein ergänztes Atommassen- und Ordnungszahlenschema des Periodensystems der Elemente. Abweichungen von der IUPAC-Nomenklatur sind in Klammern angegeben. Die Elemente sind in Gruppen und Perioden eingeteilt. Einige Elemente sind farblich hervorgehoben.

© 2001 Schröder Verlag GmbH, Hannover

Zur Erinnerung:  
Neutronenanzahl = **Massenzahl (Atommasse)** - **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						