



*EDUCAnet – gymnázium a střední odborná škola Praha, s.r.o.*

*Jírovcovo náměstí 1782, 148 00 Praha 4*

[www.praha.educanet.cz](http://www.praha.educanet.cz)

## Atom, radioaktivita

---

### Pracovní list

1. Doplňte chybějící text

Atom je základní částicí hmoty, je složen z ..... a.....

Pokud atomu cínu v elektroneutralním stavu odebereme čtyři elektrony, vzniká:

.....

Pokud atomu jodu v elektroneutralním stavu přidáme jeden elektron, vzniká:

.....

Izotop má vždy .....Z a ..... A, příkladem dvou izotopů mohou být ..... a.....

2. Nakreslete tyto modely atomů:

a) atom vápníku

b) vápenatý kationt





c) atom kyslíku

d) oxidový aniont

3. Za pomoci peridodické tabulky prvků doplňte tabulku.

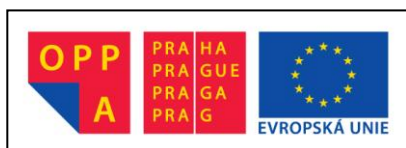
Periodic Table of the Elements © www.elementsdatabase.com

1 H																	2 He
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Unq	105 Unp	106 Unh	107 Uns	108 Uno	109 Une	110 Uun								

Legend:

- hydrogen
- alkali metals
- alkali earth metals
- transition metals
- poor metals
- nonmetals
- noble gases
- rare earth metals

58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr





**EDUCAnet – gymnázium a střední odborná škola Praha, s.r.o.**

**Jírovcovo náměstí 1782, 148 00 Praha 4**

**[www.praha.educanet.cz](http://www.praha.educanet.cz)**

Z	A	e <sup>-</sup>	p <sup>+</sup>	n <sup>0</sup>	značka	prvek
12	24					
	26					Hliník
			80	90		
	108			61		
				51	Bi	
		16		16		

4. Charakterizujte jednotlivé typy radioaktivního záření.

