



[Odmaturuj Z Fyziky 35.pdf](#)

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

- 16) Zapište pomocí protonového a nukleonového čísla:
- izotop vodíku, v němž je shodný počet protonů, neutronů i elektronů,
 - izotop železa, který obsahuje 30 neutronů,
 - izotop olova, který obsahuje 208 nukleonů,
 - izotop prvku, který obsahuje 31 nukleonů, z nichž je 15 protonů.
-

- 17) Z následujících atomů ${}^{15}_7\text{N}$, ${}^{18}_8\text{O}$, ${}^{12}_6\text{C}$, ${}^{32}_{16}\text{S}$, ${}^{14}_7\text{N}$, ${}^{16}_8\text{O}$ vyberte:

- dvě dvojice izotopů,
- atomy, které obsahují 8 neutronů,
- atomy, pro něž platí: počet p = počet e = počet n

- 18) Doplňte údaje v tabulce:

Z	A	p	e	n	název prvku
	20			10	
12	26				
			9	10	
		16		16	
			53	127	

- 19) Doplňte chybějící údaje:

$p^+ = 12$	$p^+ = 24$	$p^+ = 20$	$p^+ = 19$	$p^+ = 14$
$n^0 = 12$	$n^0 = 28$	$n^0 = 24$	$n^0 = 20$	$n^0 = 15$
$e^- =$	$e^- =$	$e^- =$	$e^- =$	$e^- =$
$Z =$	$Z =$	$Z =$	$Z =$	$Z =$
$A =$	$A =$	$A =$	$A =$	$A =$
název prvku:	název prvku:	název prvku:	název prvku:	název prvku:

- 20) V tabulce doplňte protonové číslo, počet protonů a počet elektronů k prvkům:

kyslík	fosfor	dusík	železo	stříbro
Z	p^+	e^-		

- 21) Doplňte počet protonů, elektronů a neutronů k následujícím prvkům v tabulce:

${}^{12}_6\text{C}$	${}^{35}_{17}\text{Cl}$	${}^{80}_{35}\text{Br}$	${}^{40}_{20}\text{Ca}$	${}^{52}_{24}\text{Cr}$
p^+	e^-	n^0		

[Odmaturuj Z Fyziky 35.pdf](#)



DOWNLOAD

odmaturuj z fizyki

odmaturuj z fizyki, odmaturuj z fizyki pdf, odmaturuj z fizyki pdf uloz to, odmaturuj z fizyki ulozto, odmaturuj z fizyki pdf download, odmaturuj z fizyki bazos, odmaturuj z fizyki recenze, odmaturuj z fizyki didaktis, odmaturuj z fizyki bazar

odmaturuj z fizyki pdf uloz to

odmaturuj z fizyki pdf download

1dff872cbc