

1. Egészítsd ki a táblázatot!

név	jel	anyagmennyiség	részecskék száma	tömeg
	2 Si	mol	$\cdot 10^{23}$ db	g
kalcium		$\frac{1}{4}$ mol	$\cdot 10^{23}$ db	g
oxigén		mol	$6 \cdot 10^{23}$ db	g
	$\frac{1}{2}$ N	mol	$\cdot 10^{23}$ db	g
magnézium		mol	$18 \cdot 10^{23}$ db	g
foszfor		mol	$\cdot 10^{23}$ db	310 g
	S	mol	$\cdot 10^{23}$ db	g
szén		$\frac{1}{2}$ mol	$\cdot 10^{23}$ db	g
	3K	mol	$\cdot 10^{23}$ db	g
berillium		5 mol	$\cdot 10^{23}$ db	g
hélium		mol	$12 \cdot 10^{23}$ db	g
nátrium		mol	$\cdot 10^{23}$ db	230 g

2. Egészítsd ki a táblázatot!

részecske neve	vegyjel	rendszám	p ⁺ -szám	e ⁻ -szám	n ⁰ -szám	tömegszám	e ⁻ héjak száma	külső e ⁻ ok száma
nitrogénatom								
atom	Ne							
atom	Ca							
atom		6						
atom							2	7
hidrogénatom								
atom		12						
alumíniumatom								
atom	S							
atom						4		