

INTEGRUOTA CHEMIJOS IR IT PAMOKA 8 KL.

Lentelėje pateikta informacija apie šarminius metalus.

Elemento simbolis	Atominis skaičius	Tankis, g/cm ³	Santykinė atominė masė (M)	Masė (m)	Medžiagos kiekis (molis, n)
Li	3	0,53	7		
Na	11	0,97	23		
K	19	0,86	39		
Rb	37	1,53	85		
Cs	55	1,9	133		

Užduotys:

1. Atidaryti excel programos naują knygą.
 2. Sudaryti pavyzdyje nurodytą lentelę.
 3. Tamsiai pažymėtame stulpelyje atlikti skaičiavimus pirmoje eilutėje. Naudotis formulėmis:
 $m=n M$; $n=m/M$, t.y.:
 - apskaičiuokite visų pateiktų šarminių metalų 2 molių (n) mases (m. žr. lentelę).
 - apskaičiuokite kiek molių (n) sudarys 100 g kiekvieno šarminio metalo?
 4. Atlikus skaičiavimus pirmoje eilutėje, nusikopijuoti formules į sekančias eilutes.
 5. Nubraižykite stulpelinę diagramą rodančią šarminių metalų tankio priklausomybę nuo atominio skaičiaus.
-