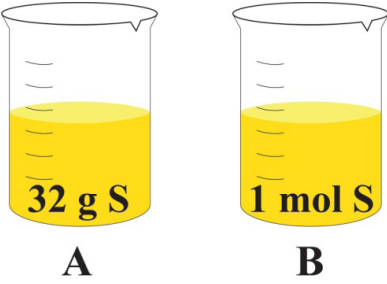
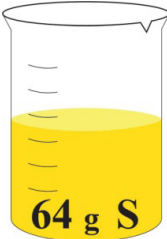
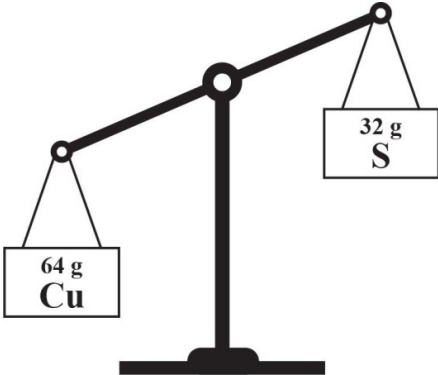
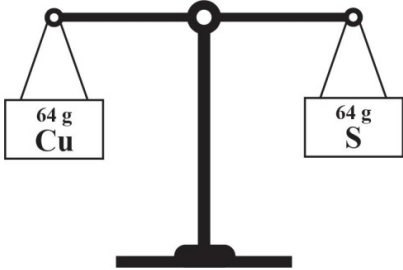


## Vielas daudzums un vielas masa

**Sasniedzamais rezultāts:** aprēķinu vielas daudzumu, izmantojot sev piemērotāko matemātisko stratēģiju.

Izpildi uzdevumus!

Sasniedzamais rezultāts un norādes	Uzdevumi
<p>Atšķirvielas daudzuma un vielas masas skaitliskās vērtības.</p> <p><b>Ja tev ir grūtības veikt šo uzdevumu, skaties norādes uzdevumu izpildei!</b></p>	<p><b>1. uzdevums</b></p> <p>Norādi, kurā traukā ir norādīts sēra S daudzums!</p> <div style="text-align: center;">  </div>
<p>Aprēķinu vielas daudzumu.</p> <p><b>Ja tev ir grūtības veikt šo uzdevumu, skaties norādes uzdevumu izpildei!</b></p>	<p><b>2. uzdevums</b></p> <p>Norādi, cik molu sēra S ir vārglāzē, ja zināms, ka sēra viena mola masa ir 32 gramu!</p> <div style="text-align: center;">  </div>
<p>Aprēķinu un salīdzināšanu dažādu vielu daudzumus.</p> <p><b>Ja tev ir grūtības veikt šo uzdevumu, skaties norādes uzdevumu izpildei!</b></p>	<p><b>3. uzdevums</b></p> <p>Ar aprēķiniem pierādi, ka uz svariem esošo vielu daudzumi ir vienādi (sk. 1. attēlu)!</p> <div style="text-align: center;">  </div> <p>1. attēls</p>

Sasniedzamais rezultāts un norādes	Uzdevumi
	<p>Nosaki, cik reižu vienas vielas daudzums uz svāriem ir lielāks nekā otras vielas daudzums (sk. 2. attēlu)!</p> <div style="text-align: center;">  <p>2. attēls</p> </div>
<p>Skaidroju, kas ir vielas daudzums.</p> <p><b>Ja tev ir grūtības veikt šo uzdevumu, skaties norādes uzdevumu izpildei!</b></p>	<p><b>4. uzdevums</b></p> <p>Izsaki savu pieņēmumu, kāpēc nav izgudrota mērierīce vielas daudzuma noteikšanai!</p>

### Norādes uzdevumu izpildei

Uzd. nr.	Sasniedzamais rezultāts	Lai veiktu šo uzdevumu...
1.	Atšķirvielas daudzuma un vielas masas skaitliskās vērtības.	Atceries, kādās mērvienībās izsaka vielas daudzumu un vielas masu!
2.	Aprēķini vielas daudzumu.	<ol style="list-style-type: none"> <li>Izmantojot doto informāciju, uzraksti spriedumu!</li> <li>Veic matemātisku darbību, lai iegūtu skaitlisku iznākumu!</li> </ol> <p><b>vai</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>Ar apzīmējumiem <math>n</math>, <math>m</math>, <math>M</math> pieraksti atbilstošos uzdevumā dotos lielumus un aprēķināmo lielumu!</li> <li>Izmantojot matemātisku sakarību starp šiem lielumiem, aprēķini uzdevumā prasīto lielumu!</li> <li>Kā atgādni vari izmantot mācīšanās stratēģiju “Kā aprēķina vielas masu un vielas daudzumu?”.</li> </ol>
3.	Aprēķini un salīdzini dažādu vielu daudzumus.	<ol style="list-style-type: none"> <li>Atceries, kādu fizikālo lielumu mēra ar svariem!</li> <li>Atceries, ka “vielas daudzums” nav tas pats, kas “vielas masa”!</li> <li>Izmantojot ĶEPT, nosaki nepieciešamās atomu relatīvās atommasas un aprēķini vielas molmasu! Izmantojot spriedumu vai matemātisku sakarību starp jēdzieniem “vielas masa”, “vielas daudzums” un “vielas molmasa”, aprēķini doto vielu daudzumus!</li> <li>Kā atgādni vari izmantot mācīšanās stratēģiju “Kā aprēķina vielas masu un vielas daudzumu?”.</li> <li>Salīdzini doto vielu daudzumus!</li> </ol>
4.	Skaidroju, kas ir vielas daudzums.	<ol style="list-style-type: none"> <li>Atceries, kas ir vielas daudzums!</li> <li>Atceries, kas ir mols!</li> <li>Ja nepieciešams, izmanto atgādni “Kādi fizikālie lielumi atbilst molam?”!</li> </ol>