

MOLE BINGO:

Spelregels

Elke leerling maakt een matrix van 3 op 3 en schrijft hierin negen verschillende natuurlijke getallen kleiner dan 21. De leraar leest kaartjes voor waar de beschrijving van een getal op staat.

De leerlingen moeten achter deze getallen komen. Gebruik van een PSE is toegestaan. De getallen worden uit de matrix geschrapt.

Winnaar is degene die eerst al zijn getallen heeft doorstreept.

Vragen:

1: Hoeveel mol komt overeen met 40 gram NaOH

2: De molmassa van het kleinste molecule

3: Het aantal mol in 57 g F atomen bedraagt

4: Het massagetal van het kleinste edelgas bedraagt

5: Het massagetal van F is groter dan het massagetal van N

6: 120g HF komt overeen met mol

7: 0,5 mol N komt overeen met g N

8: de massa van één vijfde mol NaOH bedraagtg

9: een halve mol water heeft een molecuulmassa van

10: 180 g water komt overeen metmol water

11: één vierde van de molecuulmassa van CO_2 bedraagt
.....;g

12: Het element C heeft een atoommassa van

13: De molecuulmassa van LiOH bedraagt 24. Hoeveel mol LiOH
bevat 312 g LiOH

14: de massa van een vierde mol Fe bedraagt.....

15: 0,25 mol SiO_2 weegtg

16: 1 mol CH_4 weegtg

17: 1 mol NH_3 weegt g

18: 1 mol water weegt g

19: 0,5 mol F₂ weegtg

20: 0,2 mol CaCO₃ weegt.....

<p>1: Hoeveel mol komt overeen met 40 gram NaOH</p>	<p>6: 120g HF komt overeen met mol</p>	<p>11: één vierde van de molecuulmassa van CO₂ bedraagt;g</p>	<p>16: 1 mol CH₄ weegtg</p>
<p>2: De molmassa van het kleinste molecule</p>	<p>7: 0,5 mol N komt overeen met g N</p>	<p>12: Het element C heeft een atoommassa van</p>	<p>17: 1 mol NH₃ weegt g</p>

<p>3: Het aantal mol in 57 g F atomen bedraagt</p>	<p>8: de massa van één vijfde mol NaOH bedraagtg</p>	<p>13: De molecuulmassa van LiOH bedraagt 24. Hoeveel mol LiOH bevat 312 g LiOH</p>	<p>18: 1 mol water weegt g</p>
<p>4: Het massagetal van het kleinste edelgas bedraagt</p>	<p>9: een halve mol water heeft een molecuulmassa van</p>	<p>14: de massa van een vierde mol Fe bedraagt.....</p>	<p>19: 0,5 mol F₂ weegtg</p>

5: Het massagetal van F is groter dan het massagetal van N	10: 180 g water komt overeen metmol water	15: 0,25 mol SiO ₂ weegtg	20: 0,2 mol CaCO ₃ weegt.....