|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| [www.cinematma.weebly.com](http://www.cinematma.weebly.com)chemia: Stechiometria  | Masa cząsteczkowa. Masa molowa. Objętość molowa gazów. | GRUPA | IMIĘ I NAZWISKO |
| 1. Oblicz, masę cząsteczkową i masę molową kwasu fosforowego(V):
 | **Mol** **cząsteczkowa** – suma mas atomowych wszystkich atomów wyrażona w unitach [*u*]Film: |
| 1. Oblicz masę cząsteczkową i masę molową siarczanu(VI) sodu
 | **Masa molowa** – masa jednego mola substancji wyrażona w gramach. Jednostka – $\left[\frac{g}{mol}\right]$Film: |
| 1. Oblicz masę cząsteczkową i masę molową chlorku kobaltu(II)-woda(1/6)
 | Film: |
| 1. Oblicz, ile moli tlenku węgla stanowi 50g tego gazu.
 | Film: |
| 1. Oblicz masę 2,5 mola amoniaku.
 | Film: |
| [www.cinematma.weebly.com](http://www.cinematma.weebly.com)chemia: Stechiometria  | Masa cząsteczkowa. Masa molowa. Objętość molowa gazów. | GRUPA | IMIĘ I NAZWISKO |
| 1. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmują 4 mole azotu.
 | **Objętość molowa gazu** – objętość, jaką zajmuje 1 mol związku chemicznego w stanie gazowym w określonych warunkach ciśnienia i temperaturyFilm: |
| 1. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmie 22g tlenku węgla(IV).
 | W **warunkach normalnych 1 mol** gazu zajmuje zawsze objętość$22,4 dm^{3}$i zawiera$6,02∙10^{23}$atomów lub cząsteczekFilm: |
| 1. Oblicz masę cząsteczkową i masę molową siarczanu(VI) wapnia-woda(2/1)
 | **Warunki normalne:**$$T=0^{o}C=273 K$$$$p=1013 hPa$$Film: |
| 1. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmie $3,01∙10^{23}$ cząsteczek tlenu.
 | **Warunki standardowe:**$$T=25^{o}C=298 K$$$$p=1000 hPa$$Film: |
| 1. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmie $6,02∙10^{25}$ cząsteczek tlenku siarki(VI).
 | Film: |