|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Stechiometria B | Mol i liczba Avogadra | GRUPA | IMIĘ I NAZWISKO |
| 1. Oblicz, ile cząsteczek stanowi:

10 moli wodoru 0,2 mola węglanu wapnia 1 mol tlenku żelaza(II) | **Mol** – jednostka liczności materii.Film:C:\Users\Beata Maciej\Downloads\frame - 2020-09-09T015255.268.png |
| 1. Oblicz ile moli stanowi:

$3,01∙10^{23}$ cząsteczek chlorku sodu $1,806∙10^{27}$ atomów miedzi $2,408∙10^{20}$ jonów chlorkowych  | **Liczba Avogadra** – liczba $6,02∙10^{23}$ atomów, cząsteczek lub jonów znajdujących się w 1 molu substancji.Film:C:\Users\Beata Maciej\Downloads\frame - 2020-09-09T020007.572.png |
| 1. Ile unitów zawiera 1g substancji?
 | **Unit** – jednostka masy atomowej. $$1u=1,667∙10^{-24}g$$Film:C:\Users\Beata Maciej\Downloads\frame - 2020-09-09T020448.652.png |
| 1. Oblicz, ile atomów znajduje się w 14g krzemu.
 | Film:C:\Users\Beata Maciej\Downloads\frame - 2020-09-09T020735.839.png |
| 1. Oblicz, ile waży $3,01∙10^{24}$cząsteczek amoniaku ($NH\_{3})$.
 | Film:C:\Users\Beata Maciej\Downloads\frame - 2020-09-09T021055.992.png |
| Stechiometria A | Mol i liczba Avogadra | GRUPA | IMIĘ I NAZWISKO |
| 1. Oblicz, ile cząsteczek stanowi:

5 moli azotu 0,4 mola amoniaku 1 mol kwasu siarkowego(VI) | **Mol** – jednostka liczności materii.Film:C:\Users\Beata Maciej\Downloads\frame - 2020-09-09T015255.268.png |
| 1. Oblicz ile moli stanowi:

$1,204∙10^{23}$ cząsteczek chlorku sodu $6,02∙10^{25}$ atomów miedzi $2,408∙10^{22}$ jonów magnezu  | **Liczba Avogadra** – liczba $6,02∙10^{23}$ atomów, cząsteczek lub jonów znajdujących się w 1 molu substancji.Film:C:\Users\Beata Maciej\Downloads\frame - 2020-09-09T020007.572.png |
| 1. Ile unitów zawiera 10g substancji?
 | **Unit** – jednostka masy atomowej. $$1u=1,667∙10^{-24}g$$Film:C:\Users\Beata Maciej\Downloads\frame - 2020-09-09T020448.652.png |
| 1. Oblicz, ile atomów znajduje się w 4g tlenu.
 | Film:C:\Users\Beata Maciej\Downloads\frame - 2020-09-09T020735.839.pngW postaci dwuatomowych cząsteczek występują:$$H\_{2}, N\_{2}, O\_{2}, F\_{2}, Cl\_{2}, Br\_{2},I\_{2} $$ |
| 1. Oblicz, ile waży $1,204∙10^{23 }$cząsteczek amoniaku ($N\_{2})$.
 | Film:C:\Users\Beata Maciej\Downloads\frame - 2020-09-09T021055.992.png |