|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 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:   cząsteczek chlorku sodu atomów miedzi jonów chlorkowych | | | **Liczba Avogadra** – liczba 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.  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 cząsteczek amoniaku (. | | | 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:   cząsteczek chlorku sodu atomów miedzi jonów magnezu | | | **Liczba Avogadra** – liczba 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.  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.png  W postaci dwuatomowych cząsteczek występują: |
| 1. Oblicz, ile waży cząsteczek amoniaku (. | | | Film:  C:\Users\Beata Maciej\Downloads\frame - 2020-09-09T021055.992.png |