

Mol i liczba Avogadro - obliczenia

1. Oblicz masę: (W odpowiedzi wpisz tylko liczbę gramów)

- a) trzech moli kwasu węglowego
- b) dwóch moli wodorotlenku sodu,
- c) 20 moli tlenku żelaza(III).

2. Ile moli stanowi: (W odpowiedzi wpisz tylko liczbę moli)

- a) 490 gramów kwasu siarkowego(VI)
- b) 220 gramów dwutlenku węgla
- c) 414 gramów ołowiu?

3. Ile moli atomów tlenu zawiera: (W odpowiedzi wpisz tylko liczbę moli)

- a) 15 gramów $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$
- b) 5 gramów $\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$
- c) 10 gramów Na_3PO_4 ?