

1. Oblicz ile moli wapnia znajduje się w 100g wapnia.

2. Oblicz liczbę cząsteczek zawartych w 0,75 mola cząsteczek.

3. Oblicz ile moli cząsteczek SO_2 znajduje się w 16 g SO_2

4. Oblicz masę 4 moli cząsteczek nadtlenowodoru.

5. Oblicz masę $1,2 \cdot 10^{24}$ cząsteczek wody.

6. Oblicz liczbę atomów glinu zawartych w 81g glinu

7. Oblicz masę molarną: Na_2PO_4 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$

8. Podaj, która z próbek ma większą masę:

5 moli cząsteczek wody czy 5 moli Magnezu

9. Oblicz, ile trzeba odważyć siarki, aby zawierała tyle atomów, ile jest ich w 1,2g magnezu.

10. Oblicz jaką objętość w warunkach normalnych zajmie 2,25 mola tlenku węgla (IV).

11. Oblicz, jaką objętość (w. m.) zajmie 13,2g tlenku siarki (VI).

12. Oblicz ile moli cząsteczek (w. n.) zawartych jest w $3,36 \text{ dm}^3$ amoniaku.

13. Oblicz ile cząsteczek (w. n.) znajduje się w 1 dm^3 wodni

14. Oblicz ile moli cząsteczek (w. n.) znajduje się w $6,72 \text{ dm}^3 \text{ Cl}_2$

15. Oblicz masę 10 dm^3 amoniaku (n. n.)

16. Oblicz masę i objętość $5 \cdot 10^{24}$ cząsteczek tlenku (w. n.)