

**KOD  
ZDAJĄCEGO**

Zadanie 1

Ile atomów znajduje się w 0,1 milimola amoniaku?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 2

Oblicz, ile moli atomów tlenu zawarte jest w molach kwasu siarkowego (IV)?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 3

Oblicz stosunek molowy pierwiastków w związkach:

- a) nadtlenek wodoru
- b) tlenek chromu (III)

a)	b)

Zadanie 4

Czy w 8 molach wody jest więcej atomów tlenu niż w 5 molach nadtlenu potasu?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 5

Ustal, jaką liczbę moli stanowi jeden atom?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 6

Oblicz, ile waży atom glinu?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 7

Zapisz, ile wynosi:

- a) masa cząsteczkowa azotu;
- b) masa atomowa azotu,
- c) masa cząsteczki azotu,
- d) masa mola azotu?

a)	b)	c)	d)

Zadanie 8

Uszereguj poniższe próbki według rosnącej masy:

- a) 0,1 mola bromu
- b) 6 moli wodoru
- c)  $3,01 \cdot 10^{22}$  cząsteczek tlenku węgla (II).

a)	b)	c)

Zadanie 9

Oblicz, ile moli stanowi  $250 \text{ cm}^3$  wody w temp. 277 K pod ciśnieniem normalnym?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 10

Oblicz stosunek wagowy pierwiastków w: a) tlenku siarki (IV) i b) metanie.

a)	b)

Zadanie 11

Ile gramów sodu znajduje się w 0,4 mola tlenku sodu?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 12

W ilu gramach tlenku siarki (VI) znajduje się tyle samo atomów tlenu, co w 2 molach tlenku węgla (IV)?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 13

W ilu milimolach tlenku węgla (IV) znajduje się tyle samo węgla co w 22,4 cm<sup>3</sup> etanu (CH<sub>2</sub>=CH<sub>2</sub>)?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 14

Obliczyć gęstość tlenu w warunkach normalnych.

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 15

Obliczyć masę cząsteczkową gazu, jeżeli jego gęstość w warunkach normalnych wynosi 1,96 g/cm<sup>3</sup>.

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 16

Oblicz gęstość amoniaku w temperaturze 18°C pod ciśnieniem 1001 hPa.

Obliczenia:

Odpowiedź: