

Zadanie 13.**zadanie na dzień 13.01.2022 (czwartek)**

W podanych niżej zadaniach zaznacz jedną poprawną odpowiedź.

Zadanie 13.1. (0-1)

Wzór empiryczny to:

- Wzór sumaryczny związku chemicznego
- Pierwszy wzór jaki przypisali cząstkom alchemicy
- Wzór strukturalny danego związku chemicznego
- Najprostszy wzór związku ustalony na podstawie składu procentowego poszczególnych pierwiastków
- Wzór ustalony na podstawie składu procentowego uwzględniający masę molową związku

Zadanie 13.2. (0-1)

Masa molowa związku chemicznego, składającego się z 70% żelaza i 30% tlenu, wynosi 170g. Wzór empiryczny i rzeczywisty tego związku ma postać:

- Fe_7O_3
- $\text{FeO}_{1,5}$
- Fe_4O_6
- Fe_2O_3
- FeO

Zadanie 13.3. (0-1)

Gęstość chlorowodoru względem gęstości powietrza wynosi:

- 0,58
- 1,15
- 1,26
- 2,52
- 2,80

Zadanie 13.4. (0-1)

2,3g pewnego jednowartościowego metalu wypiera z roztworu kwasu $1,12\text{dm}^3$ wodoru. Masa molowa tego pierwiastka wynosi:

- $7\text{ g}\cdot\text{mol}^{-3}$
- $85\text{ g}\cdot\text{mol}^{-3}$
- $133\text{ g}\cdot\text{mol}^{-3}$
- $23\text{ g}\cdot\text{mol}^{-3}$
- $39\text{ g}\cdot\text{mol}^{-3}$

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Hydraty

Stężenie procentowe

Ustalanie wzorów

rozpuszczalność

Odpowiedzi do zadań pojawiają się na stronie www.chemiadomatury.pl 31.01.2022 r.