



Reakcje chemiczne

analiza i synteza

Poziom trudności: Średni

1. Jak będzie wyglądała analiza tlenku chloru (V)?

- A - $5\text{O}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{Cl}_2\text{O}_5$
 - B - $5\text{O}_2 + 2\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{Cl}_2\text{O}_5$
 - C - $\text{O}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{Cl}_2\text{O}_2$
-

2. Analiza tlenku wodoru?

- A - $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H} + \text{O}$
 - B - $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$
 - C - $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
-

3. Analiza tlenku węgla(II)

- A - $\text{O}_2 + 2\text{C} \rightarrow 2\text{CO}$
 - B - $\text{O}_2 + \text{C} \rightarrow \text{CO}_2$
 - C - $\text{O} + \text{C} \rightarrow \text{CO}$
-

4. wymiana pojedyncza tlenku węgla(IV)azotu(I)

- A - $\text{CO}_2 + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}$
 - B - $\text{CO}_2 + 2\text{H}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{C}$
-

5. Odczytaj reakcję chemiczną analizy tlenku baru. ' $\text{O}_2 + 2\text{Ba} \rightarrow 2\text{BaO}$

- A - 1 cząsteczka dwuatomowa tlenu w reakcji z dwoma cząsteczkami baru dają dwie cząsteczki tlenku baru.
 - B - tlen plus bar daje tlenek baru.
 - C - dwa tlenki w reakcji z dwoma barami daje nam dwa tlenki baru.
-



Reakcje chemiczne

analiza i synteza

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

1. B,
2. C,
3. A,
4. B
5. A