



## Chemia atomy i cząsteczki

1 gimnazjum

Poziom trudności: Średni

### 1. Zaznacz przykład atomów

- A - Cl
  - B - NO
  - C - CF
  - D - H<sub>2</sub>O
- 

### 2. Przykład łączenia

- A - MAGNEZ + WODA --->TLENEK MAGNEZU + WODÓR
  - B - atom żelaza+atom siarki --->cząteczka siarczku żelaza
  - C - cząteczka tlenku rtęci ----> atom rtęci + atom tlenu
- 

### 3. Co oznacza symbol C

- A - węgiel
  - B - rtęć
  - C - magnez
  - D - wpdór
- 

### 4. Co oznacza Cu<sub>2</sub>S

- A - siarczek żelaza
  - B - tlenek rtęci
  - C - tlenek magnezu
  - D - siarczek miedzi
- 

### 5. Oblicz mase cząteczkowa Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

- A - 442u
  - B - 182u
  - C - 213u
  - D - 7,13
-



6. Jeden atom żelaza i jeden atom siarki reagują i przekształcają się w jedną cząsteczkę siarczku żelaza ...sposób zapisu

- A -  $\text{FeS} \rightarrow \text{Fe} + \text{S}$
  - B -  $2 \text{Cu} + \text{S} \rightarrow \text{Cu}_2\text{S}$
  - C -  $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$
  - D -  $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}$
- 

7. Zaznacz wzór sumaryczny H-S-H

- A -  $\text{S}_2\text{H}$
  - B -  $\text{H}_2\text{S}$
  - C -  $\text{SH}_2$
- 

8.  $\text{O}=\text{C}=\text{O}$

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



## Chemia atomy i cząsteczki

1 gimnazjum

Poziom trudności: Średni

### Karta odpowiedzi

1. A
2. B
3. A
4. D
5. A
6. C
7. B
8. C