

Łączenie się atomów. Równania reakcji chemicznych

1. Wskaż zdanie falszywe.

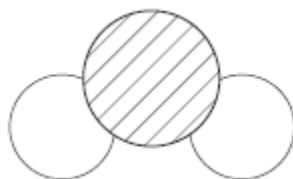
1 p.

- A. Wiązanie jonowe polega na elektrostatycznym przyciąganiu się kationów metali i anionów niemetalu.
 B. W cząsteczce amoniaku atomy wodoru łączą się z atomem azotu za pomocą wiązań podwójnych.
 C. Kation to jon obdarzony ładunkiem elektrycznym dodatnim, a anion to jon obdarzony ładunkiem elektrycznym ujemnym.
 D. W cząsteczce chlorowodoru wspólna para elektronowa jest przesunięta w kierunku atomu chloru.

2. Wskaż zestaw symboli pierwiastków chemicznych, w którym znajduje się pierwiastek niewystępujący w postaci cząsteczek dwuatomowych. 1 p.

- A. N, I, Ne, Br B. H, N, O, F C. I, H, Br, O D. Cl, N, F, H

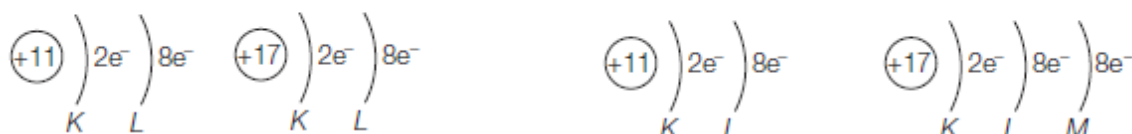
3. Zaznacz wzór sumaryczny związku chemicznego, którego cząsteczkę przedstawiono za pomocą modelu. 1 p.



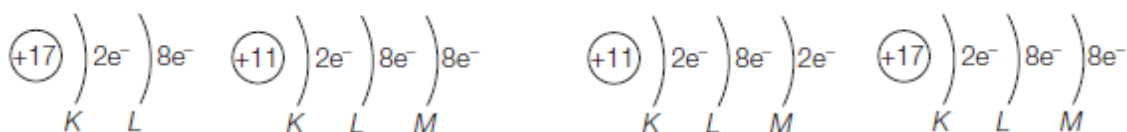
- A. SO₃ B. CO C. H₂O D. PH₃

4. Chlorek sodu to związek chemiczny o budowie jonowej. Wskaż, który z uproszczonych modeli poprawnie przedstawia budowę kationu i anionu tworzących ten związek chemiczny. 1 p.

- A. kation anion C. kation anion



- B. kation anion D. kation anion



5. Związek chemiczny topi się w temperaturze 2830°C. Po stopieniu przewodzi prąd elektryczny. Wskaż wzór sumaryczny związku chemicznego, którego dotyczy ten opis. 1 p.

- A. CO₂ B. NH₃ C. HCl D. MgO

