

# Sprawdź się – Sole

## 1 Zaznacz poprawne dokończenie zdania.

Sole są zbudowane z

- A. kationów metalu (lub kationów amonu) i anionów grupy kwasowej.
- B. anionów metalu i kationów reszty kwasowej.
- C. kationów metalu (lub kationów amonu) i anionów reszty kwasowej.
- D. kationów metalu (lub kationów amonu) i anionów wodorotlenkowych.

## 2 Dopasuj do wzorów sumarycznych soli (I–IV) ich nazwy systematyczne (A–F).

- A. fosforan(V) glinu
- B. siarczan(IV) miedzi(II)
- C. chlorek magnezu
- D. węgiel baru
- E. siarczan(VI) miedzi(II)
- F. chloran(I) magnezu

- I.  $MgCl_2$                       A / B / C / D / E / F
- II.  $BaCO_3$                      A / B / C / D / E / F
- III.  $AlPO_4$                      A / B / C / D / E / F
- IV.  $CuSO_4$                     A / B / C / D / E / F

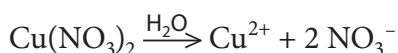
## 3 Kwas tlenowy, w którym siarka jest czterowartościowa, reaguje z pewnym metalem aktywnym chemicznie. Metal ten znajduje się w 4. okresie i w jednej z grup głównych układu okresowego pierwiastków chemicznych, a jego atom ma 2 elektrony walencyjne.

Zaznacz poprawne wzory sumaryczne substratów i produktów (A–I) tej reakcji chemicznej.

- A.  $H_2SO_4$
- B.  $H_2SO_3$
- C.  $H_2S$
- D. Ca
- E. Zn
- F.  $ZnSO_4$
- G. CaS
- H.  $CaSO_3$
- I. ZnS

- Wzór sumaryczny kwasu                      A / B / C
- Symbol metalu                                 D / E
- Wzór sumaryczny soli                        F / G / H / I

## 4 Oceń prawdziwość podanych zdań dotyczących dysocjacji jonowej soli:



Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.

1.	W roztworze wodnym tej soli znajduje się dwa razy więcej anionów niż kationów.	P	F
2.	W wyniku dysocjacji tej soli powstają aniony azotanowe(III).	P	F
3.	W wyniku dysocjacji tej soli powstają kationy miedzi(II).	P	F
4.	$H_2O$ nad strzałką informuje, że jest to reakcja zachodząca pod wpływem wody.	P	F

