

# Sprawdź się



Rozwiąż test  
docwiczenia.pl  
Kod: C7HSAT

**1** Zaznacz wzór wodorotlenku dobrze rozpuszczalnego w wodzie.

- A.  $\text{Cu}(\text{OH})_2$       B.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$       C.  $\text{KOH}$       D.  $\text{Al}(\text{OH})_3$       E.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$

**2** Zaznacz poprawne dokończenie zdania.

W stężonym roztworze wodorotlenku potasu

- A. fenoloftaleina barwi się na malinowo, a oranż metylowy na czerwono.  
B. uniwersalny papierek wskaźnikowy barwi się na czerwono, a fenoloftaleina pozostanie bezbarwna.  
C. oranż metylowy barwi się na żółto, a fenoloftaleina pozostanie bezbarwna.  
D. fenoloftaleina barwi się na malinowo, a uniwersalny papierek wskaźnikowy na zielono.  
E. uniwersalny papierek wskaźnikowy barwi się na zielono, a oranż metylowy na czerwono.

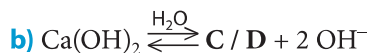
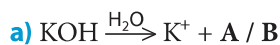
**3** Zaznacz poprawne uzupełnienia zdań.

W roztworze otrzymanym po dodaniu tlenku wapnia do wody fenoloftaleina barwi się na A / B. Obserwuje się także C / D temperatury roztworu. Wodorotlenek sodu w kontakcie z powietrzem E / F, ponieważ jest substancją G / H.

- A. malinowo      C. podwyższenie      E. zapala się      G. higroskopijną  
B. niebiesko      D. obniżenie      F. staje się szklisty      H. żrącą

**4** Zaznacz poprawne uzupełnienia równań dysocjacji jonowej wodorotlenków.

- A.  $\text{OH}^-$       B.  $\text{H}^+$       C.  $\text{Ca}^+$       D.  $\text{Ca}^{2+}$



**5** Zaznacz punkt, w którym poprawnie opisano właściwości i zastosowania wodorotlenku wapnia.

- A. Substancja stała, trudno rozpuszcza się w wodzie, stosowana jako składnik zaprawy wapiennej.  
B. Substancja stała, praktycznie nierozpuszczalna w wodzie, stosowana do produkcji mydeł.  
C. Ciecz, która łatwo miesza się z wodą, jest składnikiem wielu kosmetyków.  
D. Ciecz, która nie miesza się z wodą, stosowana do wytwarzania wody wapiennej.  
E. Substancja stała, trudno rozpuszcza się w wodzie, stosowana jako środek słodzący.

**6** Zaznacz wzór wodorotlenku, który nie jest zasadą.

- A.  $\text{LiOH}$       B.  $\text{KOH}$       C.  $\text{Cu}(\text{OH})_2$       D.  $\text{Sr}(\text{OH})_2$       E.  $\text{Ba}(\text{OH})_2$

