

1. Vzorcom HCl zapisujeme kyselinu , vzorcom  $H_2SO_4$  kyselinu .
2. Zásaditý roztok má hodnotu pH  ako 7.
3. Oxid siričitý, oxidy dusíka a oxid uhličitý  pôsobia na životné prostredie.
4. Kyslosť prostredia vyjadrujeme pomocou hodnoty .
5. Dvojjprvkové zlúčeniny kyslíka s iným prvkom sa nazývajú .
6. Názov zlúčeniny NaCl je chlorid .
7. Zlúčenina odvodená od aniónu kyseliny a katiónu kovu sa nazýva .
8. Dvojjprvkové zlúčeniny halogénu s iným prvkom sa nazývajú .
9. Názov zlúčeniny KCl je chlorid .
10. Oxid  ( $CaO$ ) a oxid  ( $SiO_2$ ) sa používajú v stavebníctve.
11.  sú látky, ktorých sfarbenie závisí od kyslosti prostredia.
12. Hydroxidy sú zložené z kovového prvku, kyslíka a .

1.  sú látky, ktorých sfarbenie závisí od kyslosti prostredia.
2. Kyslosť prostredia vyjadrujeme pomocou hodnoty .
3. Vzorcom HCl zapisujeme kyselinu , vzorcom  $H_2SO_4$  kyselinu .
4. Názov zlúčeniny KCl je chlorid .
5. Oxid  (CaO) a oxid  ( $SiO_2$ ) sa používajú v stavebníctve.
6. Názov zlúčeniny NaCl je chlorid .
7. Dvojjprvkové zlúčeniny kyslíka s iným prvkom sa nazývajú .
8. Oxid siričitý, oxidy dusíka a oxid uhličitý  pôsobia na životné prostredie.
9. Zlúčenina odvodená od aniónu kyseliny a kationu kovu sa nazýva .
10. Zásaditý roztok má hodnotu pH  ako 7.
11. Hydroxidy sú zložené z kovového prvku, kyslíka a .
12. Dvojjprvkové zlúčeniny halogénu s iným prvkom sa nazývajú .

1.  sú látky, ktorých sfarbenie závisí od kyslosti prostredia.
2. Kyslosť prostredia vyjadrujeme pomocou hodnoty .
3. Vzorcom HCl zapisujeme kyselinu , vzorcom  $H_2SO_4$  kyselinu .
4. Zlúčenina odvodená od aniónu kyseliny a katiónu kovu sa nazýva .
5. Oxid siričitý, oxidy dusíka a oxid uhličitý  pôsobia na životné prostredie.
6. Zásaditý roztok má hodnotu pH  ako 7.
7. Oxid  (CaO) a oxid  ( $SiO_2$ ) sa používajú v stavebníctve.
8. Názov zlúčeniny KCl je chlorid .
9. Hydroxidy sú zložené z kovového prvku, kyslíka a .
10. Dvojeprvkové zlúčeniny kyslíka s iným prvkom sa nazývajú .
11. Názov zlúčeniny NaCl je chlorid .
12. Dvojeprvkové zlúčeniny halogénu s iným prvkom sa nazývajú .

1. Dvojjprvkové zlučfeniny halogénu s iným prvkom sa nazývajú  .
2. Oxid siričitý, oxidy dusíka a oxid uhličitý  pôsobia na životné prostredie.
3. Dvojjprvkové zlučfeniny kyslíka s iným prvkom sa nazývajú  .
4. Hydroxidy sú zložené z kovového prvku, kyslíka a  .
5. Vzorcom HCl zapisujeme kyselinu  , vzorcom H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> kyselinu  .
6. Zásaditý roztok má hodnotu pH  ako 7.
7. Zlučfenina odvodená od aniónu kyseliny a katiónu kovu sa nazýva  .
8. Kyslosť prostredia vyjadrujeme pomocou hodnoty  .
9.  sú látky, ktorých sfarbenie závisí od kyslosti prostredia.
10. Oxid  (CaO) a oxid  (SiO<sub>2</sub>) sa používajú v stavebníctve.
11. Názov zlučfeniny NaCl je chlorid  .
12. Názov zlučfeniny KCl je chlorid  .