

Výpočty z chemických rovnic

1. Kolik g CO₂ vznikne **shořením** 48 g uhlíku?
(hoření je slučování s plynným kyslíkem) (176g)
2. Kolik g Zn se **sloučí** se sírou na 291 g ZnS ?
(195g)
3. Kolik g H₂ se získá **rozkladem** 72 g vody?
(8g)
4. Kolik g Al se **sloučí** s HCl ke vzniku 132 g AlCl₃ ?
(27g)
5. Kolik g N₂ je třeba k **výrobě** 68 g NH₃?
(NH₃ se vyrábí slučováním dusíku a vodíku) (56g)
6. Kolik g Cu se **sloučí** s kyslíkem na 80 g CuO?
(64g)
7. Kolik g Fe **shoří** s kyslíkem na 40g Fe₂O₃ ?
(hoření je slučování s plynným kyslíkem) (28g)
8. Kolik I₂ vznikne **rozkladem** 128 g HI ?
(127g)
9. Kolik g vodíku vznikne **rozkladem** 200g vody?
(22g)
10. Kolik g dusíku potřebujeme k **přípravě** 400g NH₃?
(329g)

Výpočty z chemických rovnic

1. Kolik g CO₂ vznikne **shořením** 48 g uhlíku?
(hoření je slučování s plynným kyslíkem) (176g)
2. Kolik g Zn se **sloučí** se sírou na 291 g ZnS ?
(195g)
3. Kolik g H₂ se získá **rozkladem** 72 g vody?
(8g)
4. Kolik g Al se **sloučí** s HCl ke vzniku 132 g AlCl₃ ?
(27g)
5. Kolik g N₂ je třeba k **výrobě** 68 g NH₃?
(NH₃ se vyrábí slučováním dusíku a vodíku) (56g)
6. Kolik g Cu se **sloučí** s kyslíkem na 80 g CuO?
(64g)
7. Kolik g Fe **shoří** s kyslíkem na 40g Fe₂O₃ ?
(hoření je slučování s plynným kyslíkem) (28g)
8. Kolik I₂ vznikne **rozkladem** 128 g HI ?
(127g)
9. Kolik g vodíku vznikne **rozkladem** 200g vody?
(22g)
10. Kolik g dusíku potřebujeme k **přípravě** 400g NH₃?
(329g)

Výpočty z chemických rovnic

1. Kolik g CO₂ vznikne **shořením** 48 g uhlíku?
(hoření je slučování s plynným kyslíkem) (176g)
2. Kolik g Zn se **sloučí** se sírou na 291 g ZnS ?
(195g)
3. Kolik g H₂ se získá **rozkladem** 72 g vody?
(8g)
4. Kolik g Al se **sloučí** s HCl ke vzniku 132 g AlCl₃ ?
(27g)
5. Kolik g N₂ je třeba k **výrobě** 68 g NH₃?
(NH₃ se vyrábí slučováním dusíku a vodíku) (56g)
6. Kolik g Cu se **sloučí** s kyslíkem na 80 g CuO?
(64g)
7. Kolik g Fe **shoří** s kyslíkem na 40g Fe₂O₃ ?
(hoření je slučování s plynným kyslíkem) (28g)
8. Kolik I₂ vznikne **rozkladem** 128 g HI ?
(127g)
9. Kolik g vodíku vznikne **rozkladem** 200g vody?
(22g)
10. Kolik g dusíku potřebujeme k **přípravě** 400g NH₃?
(329g)

Výpočty z chemických rovnic

1. Kolik g CO₂ vznikne **shořením** 48 g uhlíku?
(hoření je slučování s plynným kyslíkem) (176g)
2. Kolik g Zn se **sloučí** se sírou na 291 g ZnS ?
(195g)
3. Kolik g H₂ se získá **rozkladem** 72 g vody?
(8g)
4. Kolik g Al se **sloučí** s HCl ke vzniku 132 g AlCl₃ ?
(27g)
5. Kolik g N₂ je třeba k **výrobě** 68 g NH₃?
(NH₃ se vyrábí slučováním dusíku a vodíku) (56g)
6. Kolik g Cu se **sloučí** s kyslíkem na 80 g CuO?
(64g)
7. Kolik g Fe **shoří** s kyslíkem na 40g Fe₂O₃ ?
(hoření je slučování s plynným kyslíkem) (28g)
8. Kolik I₂ vznikne **rozkladem** 128 g HI ?
(127g)
9. Kolik g vodíku vznikne **rozkladem** 200g vody?
(22g)
10. Kolik g dusíku potřebujeme k **přípravě** 400g NH₃?
(329g)