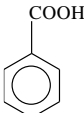


Ukázka přijímacích testů chemie

Bakalářské studium

1. NH_4NO_3
2. hydrogenuhličitan hořečnatý
3. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
4. but 2-en
5. Určete počet protonů a elektronů v atomu uhlíku.
6. Z postavení prvků v periodické tabulce a z obecného průběhu elektronegativit odhadněte, ve které z uvedených sloučenin je vazba polárnější. Svě tvrzení zdůvodněte.
 CaF_2 , CaCl_2
7. Doplňte chybějící údaje v rovnicích a rovnice vyčíslete:
 $\dots\text{FeO} + \dots\text{HCl} \rightarrow \dots + \dots$
8. Znázorněte vznik peptidové vazby a napište, kde se tato vazba vyskytuje.
9. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \dots \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \dots$
10.  + $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \rightleftharpoons \dots + \dots$

