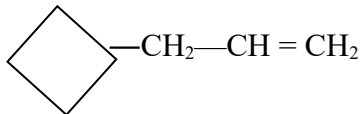


Domácí úkol

1) Doplňte následující tabulku:

Vzorec	Název
HIO_4	
	Kyselina pentahydrogenjodistá
H_3ReO_5	
$(\text{NH}_4)\text{NO}_3$	
	Kyselina peroxodusičná
H_2SO_6	
	
$ \begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & \text{CH}_3 & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \\ & & & & & & \\ \text{CH}_2 & \text{CH}_2 & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & \\ & & & & & & \\ \text{CH} & -\text{CH} & -\text{CH} & -\text{CH}_2 & -\text{CH} & -\text{CH}_3 \\ & & & & & & \\ \text{CH}_3 & & & & & & \end{array} $	
$ \begin{array}{ccccccc} & \text{NO}_2 & & & & & \\ & & & & & & \\ \text{CH}_3 & -\text{CH} & -\text{CH} & -\text{CH}_3 \\ & & & & & & \\ & & \text{NO}_2 & & & & \end{array} $	
$ \begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & -\text{CH} & -\text{CH} & -\text{COOH} \\ & & & & & & \\ \text{OH} & & \text{OH} & & & & \end{array} $	

2) Výpočty (nezapomeňte uvádět jednotky!!!):

- a) Vypočítejte molární koncentraci 180 cm³ roztoku, který obsahuje 11,476 g KOH.
 $M_r(\text{KOH}) = 56,1056$
- b) Kolik gramů $\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$ je zapotřebí na přípravu 2 dm³ 0,125 M roztoku $\text{Ba}(\text{OH})_2$.
 $M_r(\text{Ba}(\text{OH})_2) = 171,342$
 $M_r(\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}) = 315,464$

- c) 200 cm^3 vodného roztoku ethanolu obsahuje 120 cm^3 ethanolu. Vypočítejte koncentraci ethanolu v objemových procentech.
- d) Vypočítejte hmotnostní zlomek KCl v roztoku, který byl připraven rozpuštěním 20 g KCl v 150 g vody.
- e) Vypočítejte, kolik gramů NaNO_3 je zapotřebí na přípravu $2,5\text{ dm}^3$ 10% roztoku NaNO_3 o hustotě $1,0674\text{ g}\cdot\text{cm}^{-3}$
- f) Do 720 g 12,5% roztoku NaCl bylo přidáno 30 g soli. Určete koncentraci roztoku (v hm %) po úpravě.
- g) Kolik cm^3 0,125M roztoku KOH lze připravit ze $3,5\text{ g}$ KOH.