

$m(H_2O) = 70 \text{ g}$	$w(KBr) = \frac{m(KBr)}{m(KBr) + m(H_2O)}$	vyjádření ze vzorce
$w(KBr) = 0,15$		
$m(KBr) = ? \text{ (g)}$	$m(KBr) = w(KBr) \cdot (m(KBr) + m(H_2O))$	
	$m(KBr) = w(KBr) \cdot m(KBr) + w(KBr) \cdot m(H_2O)$	
	$m(KBr) - w(KBr) \cdot m(KBr) = w(KBr) \cdot m(H_2O)$	
	$m(KBr) \cdot (1 - w(KBr)) = w(KBr) \cdot m(H_2O)$	
	$m(KBr) = \frac{w(KBr) \cdot m(H_2O)}{(1 - w(KBr))}$	
	$m(KBr) = \frac{0,15 \cdot 70}{(1 - 0,15)}$	
	<u>$m(KBr) = 12,4 \text{ g}$</u>	
V roztoku je obsaženo 12,4 g bromidu draselného.		

Ze sbírky Chemické výpočty spočítejte z kapitoly hmotnostní zlomek str. 6 příklady č. 1-5 a str. 7 př. 22 -24.

- Jaká je hmotnost roztoku, který obsahuje 20,9 g rozp. látky a 59,6 g rozpouštědla?
- Jaký je hmotnostní zlomek roztoku obsahujícího 31,26 % rozpuštěné látky?
- Vypočítejte hmotnostní zlomek
 - 5% roztoku, ve kterém je 20 g NaOH,
 - 30% roztoku peroxidu vodíku.
- V jakém poměru musíme smíchat
 - NaCl a vodu, aby vznikl 4% roztok?
 - H₂SO₃ a vodu, aby vznikl 30% roztok?
 - KOH a vodu, aby vznikl 40% roztok?
- Jaký je hmotnostní zlomek roztoku, ve kterém je 10 g rozpuštěné látky a 390 g rozpouštědla?
- Chceme připravit 80% roztok chloridu sodného, máme k dispozici 50 g NaCl. Kolik je potřeba vody?
- Máte 55 g roztoku H₂SO₄. Kolik je v roztoku vody, když víte, že je roztok 5 %?
- Kolik NaOH potřebujeme pro přípravu 75% roztoku, když máme použít 200g H₂O?

Pokud byste si s některým příkladem nevěděli rady ozvěte se na email.

Požadavky na hodnocení:

Po návratu do školy budu kontrolovat a hodnotit zápis do sešitu (tzn. jeho kvalitu a zda obsahuje všechny vyřešené příklady).

Podle délky karantény bude z tohoto učiva buď online test nebo písemná práce ve škole.