

## Pracovný list z chémie 8. ročník

Vypracovala: Ing. V. Wassermannová 2019

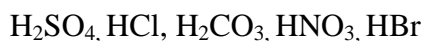
1. Doplň oxidačné čísla atómov jednotlivých prvkov a dopíš názvy týchto zlúčenín:



2. Podčiarkni vzorec, ktorý významovo nepatrí k ostatným štyrom:



3. Ktoré z týchto kyselín patria medzi kyslíkaté a ktoré medzi bezkyslíkaté?



kyslíkaté:

bezkyslíkaté:

4. Napíš vzorec a oxidačné čísla atómov všetkých prvkov vo vzorci:

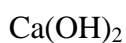
a) kyselina dusičná

c) kyselina uhličitá

b) kyselina sírová

d) kyselina siričitá

5. Uvedené zlúčeniny roztriď do dvoch skupín podľa spoločných znakov:

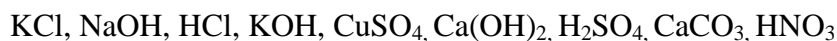


--	--

6. Doplň tabuľku:

pH	2	7	13	6	7,8
roztok kyslý K, neutrálny roztok N, zásaditý roztok Z					

7. Roztriď chemické látky:




8. Napíš ióny, ktoré obsahujú uvedené soli a doplň ich názvy:

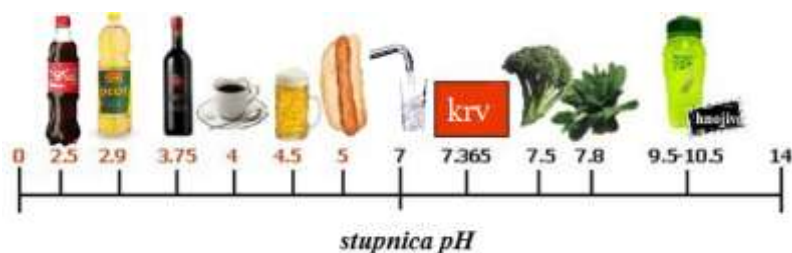


9. Doplň tabuľku s použitím Periodickej sústavy prvkov:

Značka prvku	Názov prvku	Protónové číslo	Periódá	Skupina	Počet elektrónov vo vonkajšej vrstve
		8			
Al					
			4	I. A	
			3		7
	jód				

10. V tabuľke sú uvedené hodnoty pH niektorých kvapalín, porozmýšľaj a zakrúžkuj všetky kyslé kvapaliny:

názov roztoku	pH
pivo	4,5
mlieko	6,6
krv	7,4
víno	3,7
minerálna voda	7,9
ocot	2,9



11. Správne pospájaj čiarami, čo k sebe patrí :

citrón

kyselina jablčná

vitamín C

kyselina askorbová

ocot

kyselina octová

jablko

kyselina citrónová

**Vieš, že ...**

v telách mravcov, včiel ,  
ôs, prhl'ave , ale aj  
v pote , svaloch a moči  
sa vyskytuje **kyselina**  
**mravčia** ?



# Kľúč správnych odpovedí -Pracovný list z chémie 8. ročník

Vypracovala: Ing. V. Wassermannová 2019

1. Dopln oxidačné čísla atómov jednotlivých prvkov a dopíš názvy týchto zlúčenín:

$N_2O$  oxid dusný       $NO$  oxid dusnatý       $N_2O_3$  oxid dusitý

$NO_2$  oxid dusičitý       $N_2O_5$  oxid dusičný

2. Podčiarkni vzorec, ktorý významovo nepatrí k ostatným štyrom:

$HCl$ ,  $H_2SO_4$ ,  $H_2O$ ,  $HNO_3$ ,  $H_2CO_3$

3. Ktoré z týchto kyselín patria medzi kyslíkaté a ktoré medzi bezkyslíkaté?

$H_2SO_4$ ,  $HCl$ ,  $H_2CO_3$ ,  $HNO_3$ ,  $HBr$

kyslíkaté:  $H_2SO_4$ ,  $H_2CO_3$ ,  $HNO_3$       bezkyslíkaté:  $HCl$ ,  $HBr$

4. Napíš vzorec a oxidačné čísla atómov všetkých prvkov vo vzorci:

c) kyselina dusičná      N-V

c) kyselina uhličitá- C-IV

d) kyselina sírová      S-VI

d) kyselina siričitá- S-IV

5. Uvedené zlúčeniny roztried' do dvoch skupín podľa spoločných znakov:

$NaOH$        $HCl$        $H_2SO_3$        $Ca(OH)_2$        $KOH$

Hydroxid –  $NaOH$ ,  $KOH$ ,  $Ca(OH)_2$

Kyseliny -  $HCl$ ,  $H_2SO_3$

6. Dopln tabuľku:

pH	2	7	13	6	7,8
roztok kyslý K, neutrálne roztok N, zásaditý roztok Z	K	N	Z	K	Z

7. Roztried' chemické látky:

$KCl$ ,  $NaOH$ ,  $HCl$ ,  $KOH$ ,  $CuSO_4$ ,  $Ca(OH)_2$ ,  $H_2SO_4$ ,  $CaCO_3$ ,  $HNO_3$

Hydroxidy $NaOH$ , $KOH$ , $Ca(OH)_2$	Kyseliny- $HCl$ , $H_2SO_4$ , $HNO_3$	
Soli – $KCl$ , $CuSO_4$ , $CaCO_3$		

8. Napíš ióny, ktoré obsahujú uvedené soli a doplň ich názvy:

c)  $\text{NaNO}_3$  dusičnanový anión

c)  $\text{K}_2\text{SO}_4$  síranový anión

d)  $\text{CaCl}_2$  chloridový anión

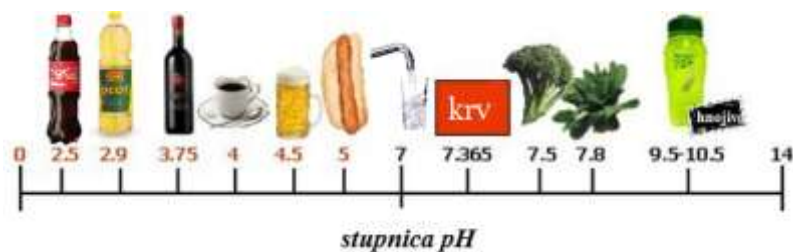
d)  $\text{MgCO}_3$  uhličitanový anión

9. Doplň tabuľku s použitím Periodickej sústavy prvkov:

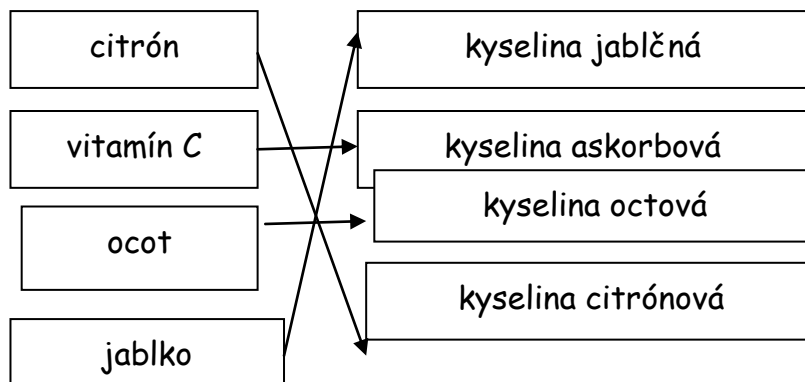
Značka prvku	Názov prvku	Protónové číslo	Periódá	Skupina	Počet elektrónov vo vonkajšej vrstve
O	kyslík	8	2	VI.	6
Al	hliník	13	3	III.	3
K	draslík	19	4	I. A	1
Cl	chlór	17	3	VII.	7
I	jód	53	5	VII.	7

10. V tabuľke sú uvedené hodnoty pH niektorých kvapalín, porozmýšľaj a zakrúžkuj všetky kyslé kvapaliny:

názov roztoku	pH
pivo	4,5
mlieko	6,6
krv	7,4
víno	3,7
minerálna voda	7,9
ocot	2,9



11. Správne pospájaj čiarami, čo k sebe patrí :



**Vieš, že ...**

v telách mravcov, včiel ,  
ôs, prhl'ave , ale aj  
v pote , svaloch a moči  
sa vyskytuje **kyselina**  
**mravčia** ?



