



Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Habětínková Zuzana.

Dostupné ze Školského portálu Karlovarského kraje www.kvkskoly.cz, materiál vznikl v rámci projektu Gymnázia Cheb s názvem Rozvoj školského portálu Karlovarského kraje

PRACOVNÍ LIST – KYSELOST A ZÁSADITOST ROZTOKŮ

1) Doplň:

1		H	C	I												
2			H	Y	D	R	O	X	I	D	Y					
3		F	E	N	O	L	F	T	A	L	E	I	N			
4	L	A	K	M	U	S										
5	O	X	O	N	I	O	V	Ý								
6	K	Y	S	E	L	I	N	Y								

2) Uvedené látky zařaď do správné skupiny: (K...kyselé, N...neutrální, Z...zásaditý)

látka	pH	Roztok (K,N,Z)
Mléko	6,5	K
Prací prášek	9,7	Z
Citronová šťáva	2,4	K
Čistá voda	7	N
Pivo	4,5	K
Sliny	7	N
Šťáva z rajčat	4,2	K
Mýdlo	9	Z
Čpavek	11,5	Z

3) Napiš názvy uvedených sloučenin:

KOH	Hydroxid draselný
HCl	Kyselina chlorovodíková
NH ₄ OH	Hydroxid amonný
H ₂ SO ₄	Kyselina sírová
H ₂ CO ₃	Kyselina uhličitá
Ca(OH) ₂	Hydroxid vápenatý
H ₂ SO ₃	Kyselina siřičitá
H ₃ PO ₄	Kyselina (trihydrogen)fosforečná
NaOH	Hydroxid sodný
Al(OH) ₃	Hydroxid hlinitý

4) Kyselina dusičná HNO₃

5) Hydroxid vápenatý Ca(OH)₂