

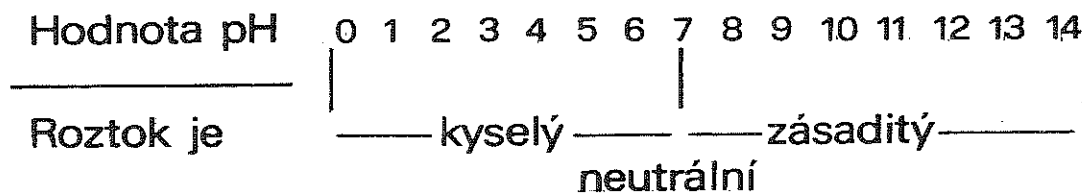
# CHEMIE 8. ROČ. (KOL. - ZEK.)

## TÉMA: HYDRÁTY SOLÍ

Příklady významných solí a jejich využití uvádí tabulka:

Sůl	Vlastnosti	Použití
2. <u>chlorid sodný</u>	<u>bílá krystalická látka, rozpustná ve vodě</u>	<u>nepostradatelná složka potravy, konzervační prostředek (například konzervace ryb, masa, zeleniny), výroba chloru a hydroxidu sodného</u>
3. <u>uhličitan sodný</u>	bílá krystalická látka, rozpustná ve vodě	<u>výroba skla a mýdla, prostředek ke „změkčování“ vody při namáčení prádla před praním</u>
4. <u>uhličitan vápenatý</u>	bílá, pevná, ve vodě nerozpustná látka (v přírodě minerál vápennec)	<u>výroba páleného vápna (s. 24), stavební a sochařský kámen</u>
5. <u>síran měďnatý</u>	vyskytuje se převážně vázaný s vodou jako modrá, pevná, ve vodě rozpustná látka (prodává se pod názvem modrá skalice)	<u>roztok pro nátěr dřeva proti hnilobě a pro postřik rostlin proti škůdcům</u>

V souvislosti s kyselinami, hydroxidy a solemi se naskytá otázka, jak zjistit, který roztok je kyselý, zásaditý nebo neutrální. K určení těchto vlastností roztoků byla zavedena stupnice označovaná pH (čtete pé-há), která je na obrázku 34.



Univerzálním indikátorem můžeme přibližně zjistit hodnotu pH roztoku. Také dalšími **indikátory** můžeme zjistit, zda je roztok kyselý, neutrální nebo zásaditý. Tato zjištění jsou důležitá v praxi, například při zjišťování složení (kvality) vody, půdy a mléka.

### ODPOVĚDI NAPIŠ DO SEŠITU!

1. JAKÉ ZNAŠ DRUHÝ SOLÍ
2. K ČEMU SE POUŽÍVÁ CHLORID SODNÝ?
3. JAK SE VYUŽÍVÁ UHLIČITAN SODNÝ?
4. K ČEMU SE POUŽÍVÁ UHLIČITAN VÁPENATÝ?
5. JAK SE VYUŽÍVÁ SÍRAN MĚDNATÝ?