

TEMETICKÝ PLÁN CH 8

(25.5.-29.5.)

Ahoj osmáci.

Blížíme se pomalu do finále. Tento týden nás čeká předposlední látka z 8. ročníku a to je pH (uč. str. 74). Posílám vám z této látky poznámky.

Tento týden máte za úkol vyplnit test. Test vyplňte nejpozději **do 29.5. do 14:00.**

ODKAZ NA TEST

https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLScX0iM1s2IpKKrdHA-ZhVyKaydMmDX4EqEyrMhuouF2N5fRoA/viewform?usp=sf_link

HODNOCENÍ		
známka	počet bodů	slovní hodnocení
1	14-12	Gratuluji! Mimořádný výkon
2	11-9	Skvělý výkon
3	8-6	Dobrá práce
4	5-3	Příště více přidej!
5	2-0	Velmi slabé! Příště to snad bude lepší

Přeji mnoho úspěchů a pevné zdraví

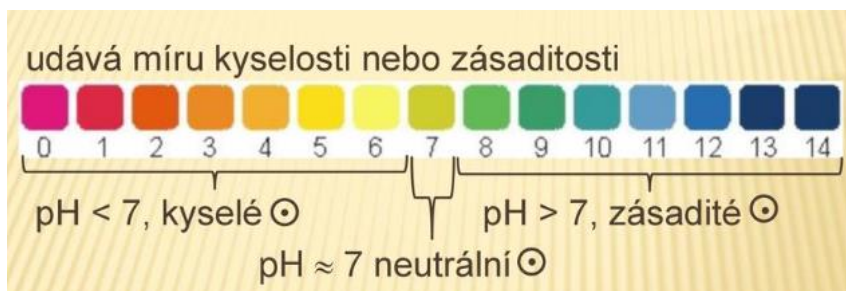
Němejcová

pH (péhá)

= hodnota, která vyjadřuje, jak moc je roztok kyselý nebo zásaditý (můžete znát z bazénů)

- roztoky mohou být:

- kyselé **pH < 7**
- neutrální **pH = 7**
- zásadité **pH > 7**



čím menší je číslo pH, tak tím je roztok kyselejší

čím větší je číslo pH, tak tím je roztok zásaditější

- přesné měření pH – pH metry

- orientační měření pH – pH papírky (napuštěné látkou, která ponořením do roztoku změní svoji barvu)

- **INDIKÁTORY** = látky, které v přítomnosti kyseliny nebo hydroxidu mění svoji barvu

podstata kyselosti a zásaditosti

neutrální roztok – obsahuje stejně H^+ a $(OH)^-$

kyselý roztok – obsahuje více H^+ než $(OH)^-$

zásaditý roztok – obsahuje více $(OH)^-$ než H^+

- **oxidy reagující s vodou za vzniku kyseliny** → **oxidy kyselinotvorné** (elektronegativita prvku vázaného na oxid je větší než 2)

- **oxidy reagující s vodou za vzniku zásady** → **oxidy zásadotvorné** (elektronegativita prvku vázaného na oxid je menší než 1)

kyselinotvorné oxidy - PRAVÁ část tabulky

zásadotvorné oxidy - LEVÁ část tabulky