

**Průběh obhajoby bakalářské práce:**

**Ing. Martin Bystrianský, Ph.D.**

1. Na str. 29 v kapitole Katodové navodíkování píšete: „Do elektrolytu se přivede stejnosměrný proud čímž se začne rozkládat za vzniku vodíkových iontů a protonů.“ Jaký je rozdíl mezi vodíkovými ionty a protony?
2. Pro ponornou metodu navodíkování jste připravoval roztok z kyseliny chlorovodíkové ze 100 ml vody a ze 100 ml 35% HCl. Jaké pH má tento roztok?
3. Proč jste použil „experimentální“ roztoky navodíkování?
4. Při použití různých metod navodíkování jste dosáhl rozdílných výsledků. Která z uvedených metod (ne jen Vámi použitých), je podle Vás nejúčinnější?

**Ing. Milan Vnouček, Ph.D.**

Jaké materiály nejlépe přijímají vodík? Je vhodné je pro některé aplikace hledat?

**doc. Ing. Ladislav Socha, MBA, Ph.D.**

Jak si vysvětlujete velký rozptyl v hodnotách výsledků experimentu?

Klasifikace: **Výborně**

Datum obhajoby: **17. června 2024**

---