**HYDROXIDY**

1. Doplň:
2. Hydroxidy jsou ……………prvkové sloučeniny .
3. Obsahují hydroxidovou skupinu:
4. Nejznámější hydroxid je hydroxid sodný. Doplň jeho:
5. chemický vzorec:
6. vlastnosti:
7. použití:
8. Napiš rovnici ionizace hydroxidu sodného, vzniklé ionty pojmenuj:
9. C:\Users\Hanka\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\PPV4F29P\MC900279238[1].wmfVe stavebnictví se jako hašené vápno používá hydroxid vápenatý. Doplň jeho:
10. chemický vzorec:
11. vlastnosti:
12. Doplň vzorce hydroxidů:

hydroxid draselný Fe (OH)3

hydroxid měďnatý Ba (OH)2

hydroxid litný Ca (OH)2

hydroxid hlinitý Bi (OH)3

hydroxid hořečnatý Sn (OH)2

hydroxid olovnatý Hg (OH)2

1. Ve starých textech se můžete setkat s triviálními názvy hydroxidu sodného louh sodný nebo …………………………... ( naleznete v tajemce).

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Latinský název sodíku | | |  |  |  |  |  |  |  |
| Stavební směs vápna, písku, vody a cementu | |  |  |  |  |  |  | | |
| Při rozpouštění hydroxidu sodného se uvolňuje | | |  |  |  |  |  |  | |
| NaOH se řadí mezi nebezpečné |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Rozpouštědlo hydroxidu sodného | |  |  |  |  |  | | | |
| Netečný plyn (Z=10) | | |  |  |  |  |

1. K léčbě překyseleného žaludku se jako antacidum používá hydroxid ……………….. ( naleznete v tajemce).

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Chem. značka vodíku | | | | |  |  | |  |  | |
| Chem. značka kyslíku | | | | |  |
| Ušlechtilý kov světlé barvy (Argentum) | | |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Nejrozšířenější kov, podléhá korozi | | | |  |  |  |  |  |  |
| Důležitý smysl pro určení zápachu | | | | |  |  |  |  | | |
| Světlý kov, používá se k povrchové úpravě železa | | |  |  |  |  |  |
| Alkalický kov (Z=19) | | |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Alkalický kov (Z=3) | | |  |  |  |  |  |  |  |
| Kuchyňská sůl = chlorid |  |  |  |  |  |  |