**KYSLÍK**

1. ![C:\Users\Hanka\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\VVS8IQ19\MP900387697[1].jpg]()Doplň vlastnosti kyslíku:
2. skupenství:
3. barva:
4. chuť, zápach
5. reaktivnost:
6. hořlavost
7. Umístění kyslíku v periodické tabulce:

skupina:

perioda:

protonové číslo:

1. Označení tlakových lahví s kyslíkem (doplň barvu)

……………………………pruhem

1. Kyslík v přírodě vzniká ……………………….
2. Výskyt v přírodě: ………………………………………………

………………………………………………………………………….

1. Kyslík se vyrábí: frakční destilací zkapalněného …………………..
2. Použití kyslíku:

 ![C:\Users\Hanka\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\HEMOSXUU\MC900186188[1].wmf]() ![C:\Users\Hanka\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\ILKYMRIU\MP900387581[1].jpg]() ![C:\Users\Hanka\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\OD3PGVON\MC900024568[1].wmf]() ![C:\Users\Hanka\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\7AMOF15K\MC900280510[1].wmf]()

Dvouprvková sloučenina kyslíku a vodíku H2O2 se nazývá:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| značka fosforu |  |  |  |
| pevné skupenství vody |  |  |  |  |
| stejnorodá směs |  |  |  |  |  |  |
| dvouprvková sloučenina kyslíku |  |  |  |  |
| vzácný plyn ( Xe) |  |  |  |  |  |  |  |
| značka jodu |  |  |
| složka vzduchu (78%) |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| nejčastější rozpouštědlo |  |  |  |  |  |
| kyslík O3 |  |  |  |  |
| metoda k výrobě kyslíku ze vzduchu |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| světlý kov (Sn) |  |  |  |  |
| latinský název draslíku |  |  |  |  |  |  |  |
| radioaktivní prvek (U) |  |  |  |  |