PRACOVNÍ LIST

|  |  |
| --- | --- |
| **Název pracovního listu** | Látkové množství, molární hmotnost |
| **Číslo pracovního listu** | SP- A06-PL17-LP |
| **Projekt** | Svět práce v každodenním životě |
| **Číslo projektu** | CZ.1.07/1.1.26/02.0007 |
| **Aktivita** | Poznáváme chemii |
| **Předmět** | Chemie |
| **Třída** | 1. ročníky G/1 |
| **Škola** | Gymnázium, Hranice, Zborovská 293Zborovská 293, 753 11 Hranice |
| **Autor** | Mgr. Lenka Poláková |
| **Anotace** | Látkové množství, molární hmotnost |

Látkové množství, molární hmotnost

1. Vypočítejte molární hmotnosti následujících sloučenin:
2. M (CaCl2) =
3. M (P2O5) =
4. M (H3PO4) =
5. M (Li2SO3) =
6. M (Mg(OH)2) =
7. Jaký objem má 8 mol dusíku N2?
8. Jaké látkové množství odpovídá 595 g AgNO3? Kolik částic obsahuje toto množství látky?
9. V láhvi je 11,2 l plynného amoniaku NH3. Vypočítejte hmotnost plynu i s láhvi o hmotnosti 150 g.
10. Vypočítejte hmotnost kousku čistého zlata, jestliže víte, že tento kousek zlata obsahuje 7,22 ∙ 1024 atomů zlata.
11. Vypočítejte látkovou koncentraci roztoku KCl o hmotnosti 2500 g o hustotě 1,12 g/ml. Roztok obsahuje 248 g KCl.