

Úlohy na precvičenie výpočtov látkového množstva.

- 1. Akému látkovému množstvu zodpovedá 1g H_2SO_4 ?*
- 2. Na pokus potrebujete presne 0,1 mol zinku. Akú hmotnosť zinku treba odvážiť?*
- 3. Akú hmotnosť predstavuje 9 mol oxidu sírového?*
- 4. Aké látkové množstvo predstavuje 34 gramov chloridu meďnatého?*
- 5. Na chemickú reakciu je potrebných použiť 5 mol hydroxidu sodného. Koľko gramov váži uvedené látkové množstvo hydroxidu sodného?*
- 6. Vypočítaj mólovú hmotnosť látky $CuSO_4$, ak je známa jej hmotnosť 320 g a látkové množstvo 2 mól.*
- 7. Hmotnosť kyseliny sírovej je 19,6 g. Vypočítaj jej látkové množstvo.*
- 8. Aké látkové množstvo predstavuje 15 g kyseliny chlorovodíkovej?*
- 9. Vypočítaj hmotnosť oxidu železnatého FeO , ak jeho látkové množstvo je 3 mól.*
- 10. Koľko molov bieleho fosforu P_4 je v 25 gramoch tejto látky?*
- 11. Reakciou sodíka s vodou sa pripravilo 7 molov hydroxidu sodného. Koľko gramov váži uvedené množstvo hydroxidu sodného?*
- 12. Akému látkovému množstvu zodpovedá 1500 mg uhličitanu sodného?*
- 13. Reakciou cézia s vodou sa pripravilo 5 molov hydroxidu cézneho. Koľko gramov váži uvedené množstvo hydroxidu cézneho?*
- 14. Akému látkovému množstvu zodpovedá 1170 mg uhličitanu draselného?*

