

Výpočty z chemie (týden od 27. dubna)

1) Na základě údajů z periodické tabulky prvků určete molární hmotnosti těchto látek:

- | | | |
|-------------------------------------|-------------------------------------|------------------------------------|
| a) HCl – | f) H ₂ S – | g) LiOH – |
| b) H ₂ O – | g) FeCl ₂ – | h) OsO ₄ – |
| c) NaBr – | h) Al ₂ O ₃ – | i) K ₂ O – |
| d) KOH – | i) CO ₂ – | j) P ₂ O ₅ – |
| e) H ₂ SO ₄ – | j) SF ₆ – | k) KCl – |

2) Kolik molů odpovídá 500 gramů chloridu draselného (KCl)?

3) Pro chemickou reakci máme využít 3 moly kyseliny sírové (H₂SO₄). Kolik gramů této žíraviny budeme tedy potřebovat?

4) Roztok o jaké látkové koncentraci získáme, pokud rozpustíme 350 g kuchyňské soli (NaCl) ve 2 litrech vody?

5) Máme připravit pětimolární roztok s využitím 100 g chloridu železnatého. Jaký objem vody musíme naměřit pro správný postup?