1. Vypočítajte, koľko gramov NaCl potrebujete navážiť na prípravu 15%-ného vodného roztoku NaCl s hmotnosťou 250 gramov.
2. Vypočítajte, ako by ste pripravili 500 g infúzneho roztoku?
3. Vypočítajte, ako by ste pripravili 0,5 litra roztoku NaCl s koncentráciou 0,25 mol. dm-3?
4. Kyselina askorbová – vitamín C má molekulový vzorec C6H8O6 (M = 176,12 g/mol). Koľko mólov a koľko molekúl vitamínu C sa nachádza v tabletke, ktorá obsahuje 500 mg vitamínu C?
5. Sodík je veľmi reaktívny prvok a s vodou reaguje prudko. Vypočítajte, koľko gramov hydroxidu sodného vznikne reakciou 50 g sodíka s vodou a koľko litrov vodíka sa pri tom uvoľní.
6. V laboratóriu bolo v jednej kadičke 150 g 20% roztoku látky X a v inej 450 g 60% roztoku látky X. Laborantka obidva roztoky zmiešala. Akú hodnotu hmotnostného zlomku napísala na štítok, ktorým označila výsledný roztok?
7. Vypočítajte, koľko gramov NaCl potrebujete navážiť na prípravu 15%-ného vodného roztoku NaCl s hmotnosťou 250 gramov.
8. Vypočítajte, ako by ste pripravili 500 g infúzneho roztoku?
9. Vypočítajte, ako by ste pripravili 0,5 litra roztoku NaCl s koncentráciou 0,25 mol. dm-3?
10. Kyselina askorbová – vitamín C má molekulový vzorec C6H8O6 (M = 176,12 g/mol). Koľko mólov a koľko molekúl vitamínu C sa nachádza v tabletke, ktorá obsahuje 500 mg vitamínu C?
11. Sodík je veľmi reaktívny prvok a s vodou reaguje prudko. Vypočítajte, koľko gramov hydroxidu sodného vznikne reakciou 50 g sodíka s vodou a koľko litrov vodíka sa pri tom uvoľní.
12. V laboratóriu bolo v jednej kadičke 150 g 20% roztoku látky X a v inej 450 g 60% roztoku látky X. Laborantka obidva roztoky zmiešala. Akú hodnotu hmotnostného zlomku napísala na štítok, ktorým označila výsledný roztok?
13. Vypočítajte, koľko gramov NaCl potrebujete navážiť na prípravu 15%-ného vodného roztoku NaCl s hmotnosťou 250 gramov.
14. Vypočítajte, ako by ste pripravili 500 g infúzneho roztoku?
15. Vypočítajte, ako by ste pripravili 0,5 litra roztoku NaCl s koncentráciou 0,25 mol. dm-3?
16. Kyselina askorbová – vitamín C má molekulový vzorec C6H8O6 (M = 176,12 g/mol). Koľko mólov a koľko molekúl vitamínu C sa nachádza v tabletke, ktorá obsahuje 500 mg vitamínu C?
17. Sodík je veľmi reaktívny prvok a s vodou reaguje prudko. Vypočítajte, koľko gramov hydroxidu sodného vznikne reakciou 50 g sodíka s vodou a koľko litrov vodíka sa pri tom uvoľní.
18. V laboratóriu bolo v jednej kadičke 150 g 20% roztoku látky X a v inej 450 g 60% roztoku látky X. Laborantka obidva roztoky zmiešala. Akú hodnotu hmotnostného zlomku napísala na štítok, ktorým označila výsledný roztok?