BIOFÍSICA I

Exercícios

1. Preparar 30 mL de uma solução 0,3 Molar de uréia [( NH2)2 C0].
2. Preparar 50 mL de uma solução de cloreto de sódio (NaCl) 0,2 Molar.
3. Preparar 20 mL de uma solução 0,3 Molar de glicose (C6H1206).
4. Preparar 40 mL de uma solução de cloreto de sódio (NaCl) 0,15 Molar.
5. Preparar 500 mL de uma solução de cloreto de sódio (NaCl), 2 M, sabendo-se que seu peso molecular é de 58,5.
6. Preparar 100 mL de uma solução de glicose a 5% (P.V.) em água.
7. Quantos gramas de glicose são necessários para preparar 500 mL de solução 0,15M?
8. Quantos gramas de glicose são necessários para preparar 100 mL de solução a 1%. E qual a molaridade desta?
9. A concentração média de potássio no soro sanguíneo é 0,195g/L. Qual a molaridade?
10. Calcule a massa de hidróxido de sódio ( NaOH) necessária para preparar meio litro de solução 0,2M.
11. Imagine que você tinha uma solução de NaCl 1,17% e, fez outra, contendo 1 mL da primeira solução e 9 mL de água. Pergunta-se:
12. Quais são as molaridades de cada solução/
13. Qual a concentração (g%) da nova solução?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Elemento | Peso atômico | Elemento | Peso atômico |
| C | 12,0 | Mg | 24,0 |
| Cl | 35,5 | N | 14,0 |
| H | 1,0 | Na | 23,0 |
| K | 39,0 | O | 16,0 |