Separação de Misturas

 Gabarito

Questões de revisão- página 27

1. A
2. A mistura inicial possui duas fases. Uma fase é constituída de tetracloresto de carbono, benzeno e enxofre, pois são substancias moleculares apolares e solúveis entre si, é a outra é a fase de limalha de ferro. Inicialmente, a mistura deve ser filtrada e a limalha de ferro fica retida no papel de filtro e a fase líquida é recolhida em um bequer. A seguir, a mistura líquida é colocada em um balão de destilação. Mediante aquecimento, o benzeno é destilado inicialmente a seguir o tetracloreto de carbono e o enxofre fica retido no balão de destilação.
3. C
4. O ouro é separado do rejeito mediante a adição de mercúrio líquido que forma uma liga metálica conhecida como amálgama. Através de um maçarico, o mercúrio é vaporizado com o aquecimento, sendo separado do ouro. O problema ambiental decorrente dessa prática é a poluição de água, ar e solos por metal pesado. O mercúrio é muito tóxico pata os seres vivos e se incorpora facilmente a eles e de difícil eliminação.
5. A
6. B
7. A mistura original possui 4 fases sólidas. Com o aquecimento, o iodo sofre sublimação e seus vapores, ao entrarem em contato com uma superfície mais fria como a tampa do frasco onde se encontra, sofrem sublimação, formando iodo sólido. A seguir, água é adicionada à mistura com a dissolução dos cloreto de sódio e de potássio. No entanto, o grafite não se dissolve. Então, a mistura é filtrada, ficando o grafite retido no papel de filtro. A seguir, as solução aquosa é resfriada e evaporada lentamente e os sais são são cristalizadas separadamente. Primeiro, cristaliza o cloreto de sódio e, posteriormente, cloreto de potássio.
8. A
9. A
10. A) Destilação fracionada.

 B) Fórmula molecular: C12H26.

C12H26(l) + O2(g) 》12 CO2(g) + 13 H2O(l)

1. A
2. B
3. D
4. E
5. A
6. C
7. D
8. E