

7. Verilen çözelti örneklerinden hangilerinin oluşumu fiziksel çözünmeye örnektir? Açıklayınız.

.....

.....

.....

.....

8. Aşağıda verilen tepkime denklemlerinden hangisinde kimyasal çözünme gerçekleşmiştir?

- A) $\text{Ca(OH)}_2(k) \rightarrow \text{Ca}^{2+}(\text{suda}) + 2\text{OH}^-(\text{suda})$
 B) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(s) \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{suda})$
 C) $\text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(s) \rightleftharpoons \text{HCO}_3^-(\text{suda}) + \text{H}^+(\text{suda})$
 D) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}(k) \rightarrow \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}(\text{suda})$
 E) $\text{NaCl}(k) \rightarrow \text{Na}^+(\text{suda}) + \text{Cl}^-(\text{suda})$

9. Aşağıdaki şekilde tarsia yapbozunu oluşturan 9 üçgen karışık olarak verilmiştir. Bu sayfayı fotokopi ile çoğaltınız. Çoğalttığınız fotokopideki küçük üçgenleri tek tek kesiniz. Molar derişim hesaplamaları ile bilgileri eşleştirerek yapbozu tamamlayınız.

Tarsia yapbozu, küçük üçgenlerin belli bir kurala göre eşleştirilmesi ile büyük bir geometrik şeklin elde edilmesi oyunudur.

Küçük üçgenlerde molar derişim ile ilgili verilen hesaplama ya da bilgi diğer küçük üçgende sonuç ya da bilgi ile doğru bir şekilde eşleştirilerek üçgenin kenarlarının üst üste gelmesi sağlanmalıdır.

