

Hazır mısınız?

Aşağıda “Etkileşim” teması ile ilgili temel kavramlar verilmiştir. Verilen bilgiler doğrultusunda hatırlama düzeyinize göre kendinize uygun olan kutucuğu işaretleyiniz. Eksiklerinizin olduğunu düşündüğünüz konular için tema öncesinde gerekli tekrarları yapabilirsiniz.

Fiziksel olaylarda maddenin sadece fiziksel özellikleri değişir. Maddenin iç yapısı değişmez. Kâğıdın yırtılması, yoğurttan ayran elde edilmesi, hâl değişimi gibi olaylar fiziksel değişimdir.

☐ Hatırlıyorum.

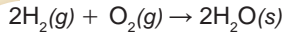
☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.

Kimyasal olaylarda maddenin hem fiziksel hem de kimyasal özellikleri değişir. Farklı madde ya da maddeler oluşur.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.


Yukarıda bir tepkimenin **sembolik gösterimi** verilmiştir. H_2 ve O_2 tepkimeye girenleri (tepkenler), H_2O ise ürünü gösterir. Parantez içindeki yazımlar ise fiziksel hâli simgeler.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.

Asitler sudaki H^+ iyonunu artırır. $\text{pH} < 7$ 'dir. **Bazlar** sudaki OH^- iyonunu artırır. $\text{pH} > 7$ 'dir. Asit ve bazların sulu çözeltisi nötralleşme tepkimesi verir.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.

Bir tepkimeye giren maddelerin kütleleri toplamı, tepkime sonucu oluşan ürünlerin kütleleri toplamına eşittir. Buna **kütlenin korunumu kanunu** denir.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.

Bir elementin tüm özelliklerini taşıyan en küçük yapı taşına **atom** denir. K, Fe, He, Ar atomik gösterime örnektir. Aynı veya farklı atomların bir araya gelmesiyle **moleküller** oluşabilir. H_2 , O_3 , CO_2 , H_2O moleküler gösterime örnektir.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.

Gaz, maddenin en düzensiz hâlidir. Gaz taneciklerinin belirli bir şekli ve hacmi yoktur. Gazlar, ısıtıldıklarında genişirken sıkıştırıldıklarında sıvılaşabilir. Gazlar birbirleri ile her oranda karışır.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.