

SORU 1:

Saf Madde

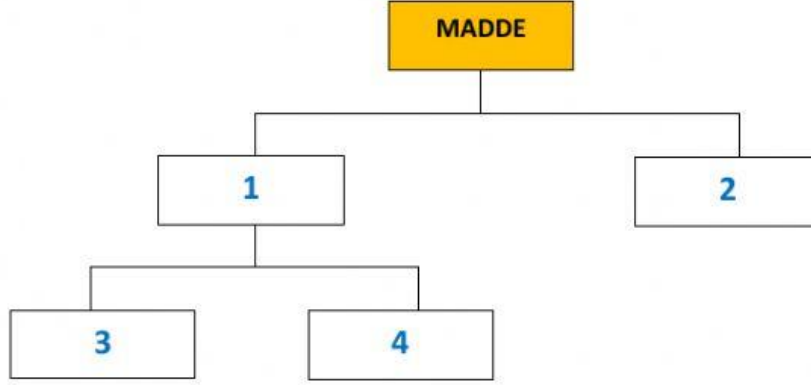
Karışım

Element

Bileşik

Aşağıda maddenin sınıflandırılması ile ilgili hazırlanmış tabloda 1, 2, 3 ve 4 ile gösterilen boşluklara gelmesi gereken kavramlar tanımlanmıştır. Sarı renkli kutulardaki kavramları uygun yerlere sürükleyerek tabloyu tamamlayınız.

Tablo: Maddenin sınıflandırılması



1: Aynı tür taneciklerden oluşan ve belirli ayırt edici özelliklere sahip maddelerdir.

2: Farklı tür taneciklerden oluşan maddelerdir. Bu maddeler bileşenlerinin özelliklerini taşır ve her oranda karıştırılarak hazırlanabilir.

3: Tek tür atomdan oluşan maddelerdir. Belirli ayırt edici özelliklere sahiptirler.

4: En az iki farklı tür elementin belirli bir oranda birleşmesi ile elde edilen maddelerdir. Bu maddeler kendilerini oluşturan elementlerin özelliklerini taşımaz. Belirli ayırt edici özelliklere sahiptirler.

SORU 2: Aşağıda verilen madde örneklerini element/bileşik/karışım olarak sınıflandırınız. Saf madde olup olmadıklarını belirleyiniz.

Madde	Elementtir	Bileşiktir
Demir (Fe)	☐	☐
Karbon dioksit (CO ₂)	☐	☐
Hava	☐	☐
Deniz suyu	☐	☐
Şeker (C ₆ H ₁₂ O ₆)	☐	☐
Etil alkol (C ₂ H ₅ OH)	☐	☐
Altın (Au)	☐	☐
Oksijen (O ₂)	☐	☐

Karışım	Saf maddedir
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐