

3. Yaptığınız deneylerin tepkime denklemleri aşağıda verilmiştir. Tepkime denklemlerinden yola çıkarak gözlemlediğiniz değişimleri alt mikro seviyede, taneciklerin yeniden düzenlenmesi temelinde açıklayınız (Tanecik modelini çizerken farklı tür atomları farklı renk ve şekillerle gösterebilirsiniz.).

1. Deney	$\text{H}_2\text{O}_2(\text{suda}) \xrightarrow{\text{KI}} \text{H}_2\text{O}(\text{s}) + 1/2\text{O}_2(\text{g})$
Tanecik modeli gösterimi	
Açıklama	

2. Deney	$\text{CH}_3\text{COOH}(\text{suda}) + \text{NaHCO}_3(\text{k}) \longrightarrow \text{CH}_3\text{COONa}(\text{suda}) + \text{H}_2\text{O}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$
Tanecik modeli gösterimi	
Açıklama	

3. Deney	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2(\text{suda}) + 2\text{KI}(\text{suda}) \longrightarrow \text{PbI}_2(\text{k}) + 2\text{KNO}_3(\text{suda})$
Tanecik modeli gösterimi	
Açıklama	

Değerlendirme

1. Kimyasal değişimin gözlemlediğiniz değişkenler dışında farklı kanıtları olabilir mi? Günlük hayattan örnekler vererek açıklayınız.
.....
.....
2. Bir gözlemci, iki maddeyi birbiri içinde karıştırdığında bunun sadece bir karışım mı olduğunu yoksa maddelerin kimyasal tepkimeye mi girdiğini nasıl belirleyebilir? Örneklerle açıklayınız.
.....
.....
3. Kimyasal değişimi tanecik boyutunda incelediğinizde maddelerin iç yapılarındaki değişimle ilgili neler söyleyebilirsiniz? Arkadaşlarınızla tartışınız.