Asitler ve Bazlar

Öğrenme çıktısı: FB.8.5.5, FB.8.5.6, FB.8.5.7, FB.8.5.8

Adım Soyadım: _____ **Tarih:** _____

1 Asit ve bazları karşılaştır.

Öğretmene: Asitler: ekşi, pH < 7, mavi turnusolu kırmızıya çevirir. Bazlar: acı, kaygan, pH > 7, kırmızı turnusolu maviye çevirir. Doğal ayıraç: kırmızı lahana suyu. Tadına bakarak test yapılmaz!

Özellik	Asit	Baz
Tadı (yalnızca bilgi)		
pH değeri		
Turnusol kâğıdı		
Örnek		

2 Doğal ayıraçla asit-baz testi yap (öğretmen gözetiminde).

Öğretmene: Hipotez, değişkenler, veri kaydı, sonuç ve genelleme. Kimyasal deneylerde güvenlik gözlüğü ve öğretmen gözetimi zorunludur.

Bölüm	Notlarım
Kırmızı lahana suyu ayıracını hazırladım.	
Limon suyu, sirke, sabunlu su, karbonatlı su, saf su ile renk değişimleri	
Sonuç: Hangileri asit, hangileri baz?	

3 **Maddeleri pH çizelgesine yerleştir: mide asidi (1), limon (2), saf su (7), kabartma tozu (9), çamaşır suyu (12).**



4 **Güvenli kullanım.**

1. Temizlik malzemeleri neden birbirine karıştırılmamalıdır?

.....

.....

2. Asit ve bazların günlük yaşamdaki kullanım alanlarına ikişer örnek ver.

.....

.....