

## Asit –Baz Deęerlendirme alışma Yaprağı (Boş)

Aşağıdaki boşlukları doldurunuz

Asitlerin ve \_\_\_\_\_ çoęu oldukça tehlikeli ve tahrip edici maddelerdir.

Sülfürik asit \_\_\_\_\_ bir asittir, suyu tutma özellięine sahiptir.

Eęer sülfürik asit canlı bir dokunun üzerine dökülürse çok kısa sürede o \_\_\_\_\_ olur.

Bazlar da hücre duvarının yapımında rol alan yağlar ile reaksiyona girerek bu zarlara \_\_\_\_\_daha çok tahrip ederler.

Örneęin, amaşır yıkamada kullanılan bazı tür sabun ve deterjanlar \_\_\_\_\_ierirler.



Asitler suda özündüklerini zaman \_\_\_\_\_ elde ederiz.

Asitler çinko, magnezyum gibi elementlerle reaksiyona girerek reaksiyon sonunda \_\_\_\_\_ çıkmasına neden olurlar.

Asitlerin tadı \_\_\_\_\_ ve mavi turnusol kağıdını \_\_\_\_\_ çevirirler.



\_\_\_\_\_ da suda çözündükleri zaman elektrikiği ileten çözeltiler oluş-tururlar.

Bazların tadları \_\_\_\_\_ ve ellendikleri zaman kayganlık hissi verirler.

Bazlar kırmızı turnusol kağıdını \_\_\_\_\_ çevirirler.



Bazlar asitler ile reaksiyona girerek birbirlerinin özelliklerini \_\_\_\_\_ derler.

2) Tabloda boş kalan yerleri tamamlayınız

Asitler	Formülü	Yer
Hidroklorik asit	HCl	
Sitrik asit		Limon Suyu
	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Coca – Cola vb
Asetik Asit	CH <sub>3</sub> COOH	
Karboksilik asit		Gazoz
Tartarik Asit	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	

Bazlar	Formülü	Yer
Amonyak		Gübre Yapımı
Sodyum Hidroksit	NaOH	
Sodyum Bikarbonat	NaHCO <sub>3</sub>	Cam yapımı, Gübre yapımı



3) Arrhenius, Bronsted- Lowry'e göre asit baz tanımlarını yapınız.

-----  
-----  
-----  
-----  
-----  
-----  
-----