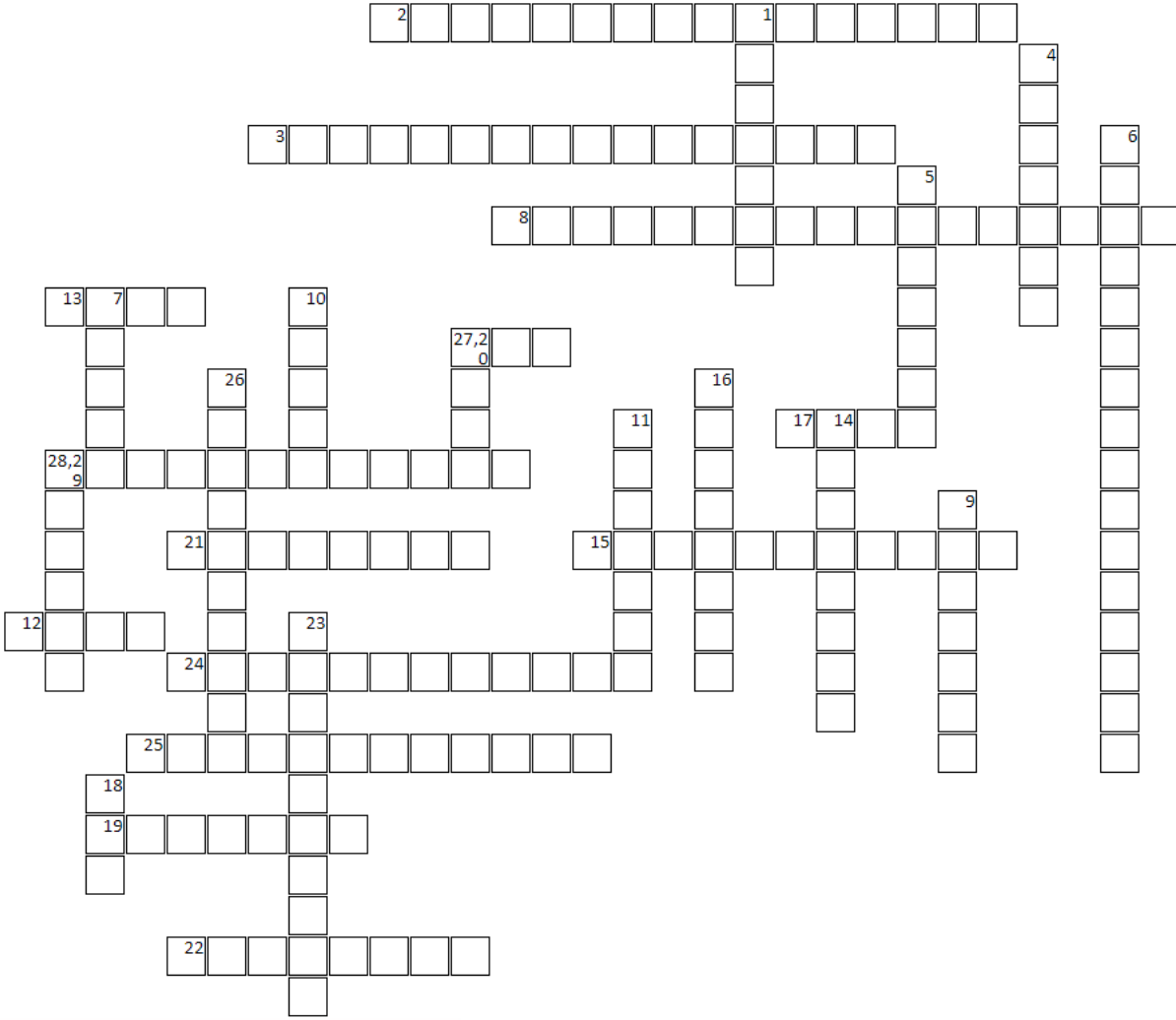


## 8. SINIF 4. ÜNİTE ASİT BAZ BULMACA



1. Bir maddenin fiziksel ya da kimyasal olarak geçirdiği farklılaşma
2. Maddelerin sadece dış görünüşünde meydana gelen, atomik yapılarını etkilemeyen değişim şekli
3. Maddelerin hem dış görünüşünde hem de atomik yapısında meydana gelen değişiklikler
4. Fiziksel değişime örnektir
5. Kimyasal değişime örnektir
6. İki veya daha fazla maddenin bir araya gelerek yeni maddeler oluşturma süreci
7. Kimyasal tepkimelerde değişmeden kalan özellik
8. Kimyasal tepkimelerde giren ve ürünlerin madde miktarının değişmeden kalması kuralı
9. Bir maddenin atomik yapısı
10. Kimyasal tepkimelerde giren maddelerden birinin oksijen molekülü olması ile oluşan tepkime türü
11. Bir kimyasal tepkimenin yanma tepkimesi olabilmesi için gerekli olan madde
12. Sulu çözeltilerine H iyonu veren maddelerdir
13. Asitlerin tatları nasıldır?
14. Sülfürik asidin piyasa adı nedir?
15. Piyasa adı Kezzap olan asidin kimyasal adı nedir?
16. Hidroklorik asidin piyasa adı nedir?

17. Kimyasal adı Tartarik Asit olan asit hangi meyvede bulunur?
18. Sulu çözeltilerine OH iyonu veren maddelerdir
19. Susuz baz olarak da bilinen bazın kimyasal adı nedir?
20. Amonyakın formülü nedir?
21. Maddelerin asit mi baz mı olduğunu belirlemeye yarayan maddeler
22. Asitlere daldırıldığında kırmızı, bazlara daldırıldığında mavi renkli olan kağıt belirteç
23. Asit ve bazlara eklendiğinde renk değiştirerek onları tanımlamayı sağlayan belirteç olarak kullanılan sebze
24. Asitlere eklendiğinde renksiz, bazlara eklendiğinde pembe renkli olan belirteç
25. Fosil yakıtların yanması sonucu ortaya çıkan karbondioksit, kükürtdioksit gibi gazların havadaki su buharı ile birleşerek oluşturdukları çözeltilerin yağış olarak yer yüzüne düşmesi
26. Asit ve bazların kuvvetini belirtmek için kullanılan ölçek
27. Ph derecesi 7 olan maddeler
28. Nötr bir maddedir
29. Asit yağmurları ve küresel ısınmaya sebep olan gazların genel adı