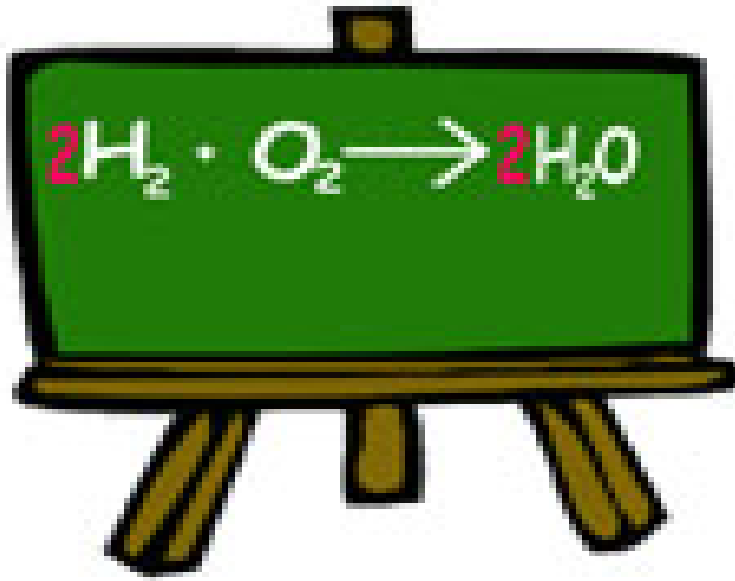


HACETTEPE ÜNİVERSİTESİ EĞİTİM FAKÜLTESİ
KİMYA ÖĞRETMENLİĞİ

ÇALIŞMA YAPRAĞI ÇÖZÜMLÜ DEĞERLENDİRME



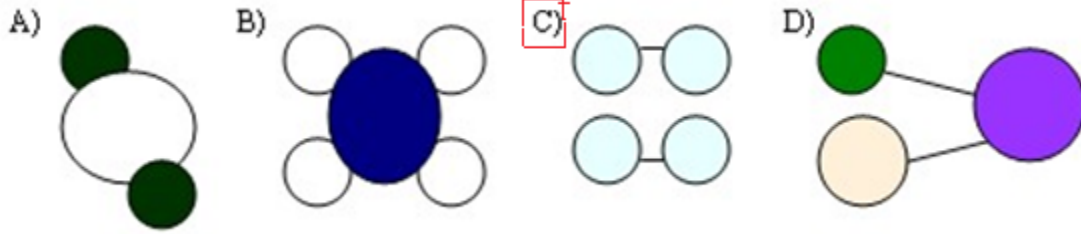
7. SINIF FEN VE TEKNOLOJİ DERSİ
4 . ÜNİTE: MADDENİN YAPISI VE ÖZELLİKLERİ
KONU: BİLEŞİKLER VE FORMÜLLERİ

HATUN ÖZTÜRK

1.K⁺¹ ve (MnO₄)⁻² iyonundan oluşan bileşiğin formülünü yazınız.

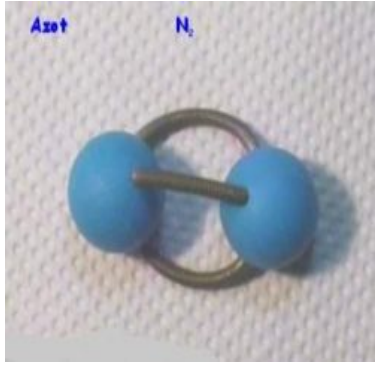
K₂MnO₄

2. Aşağıdaki madde modellerinden hangisi bileşik değildir?



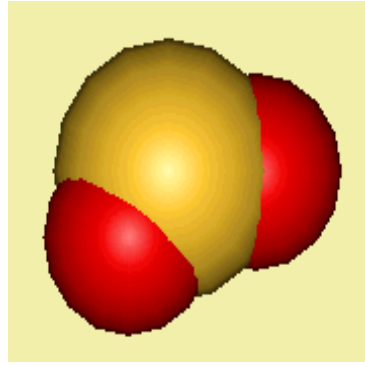
C şıkında aynı tür atomlardan oluşmuş element vardır. Örneğin; O₂, N₂, H₂. Bu nedenle cevap C şıkkıdır.

3. Aşağıdaki element ve bileşiklerin kaç tane atomdan oluştuğunu yazınız.



Azot (N₂)

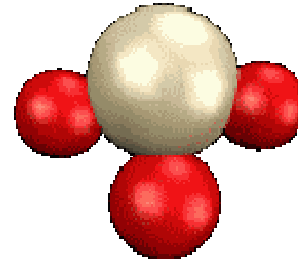
2 azot (N) atomu



Kükürtdioksit (SO₂)

1 kükürt (S) atomu

2 oksijen (O) atomu



Amonyak (NH₃)

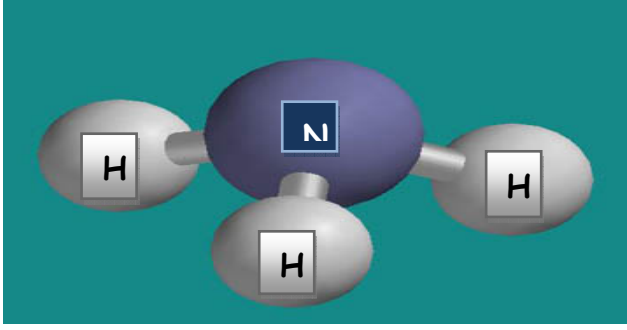
3 azot (N) atomu

1 hidrojen (H) atomu

4. Bileşiklerin genel özelliklerinden 5 tanesini yazınız.

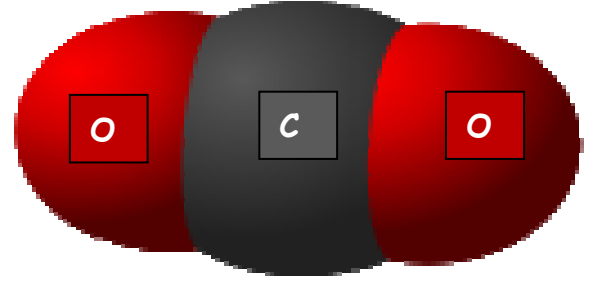
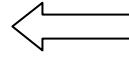
- Bileşikler formüllerle gösterilir.
- Saf ve homojen maddelerdir.
- Bileşikleri oluşturan elementler belirli kütle oranlarında birleşirler.
- Bileşikler, kendilerini oluşturan maddelere kimyasal yöntemlerle ayrılır.
- Bileşiklerin erime ve kaynama noktaları sabittir.

5. Aşağıdaki bileşiklerin kullanım alanlarını yazınız.



Gübre, ilaç, boya, parfüm gibi maddelerin sentezinde kullanılır. Gümüş eşyaların temizlenmesinde, kumaş lekelerinin çıkarılmasında kullanılır. Temizlik malzemelerinde kullanılır. Canlılar için zehirli bir

Serbest gaz halinde volkanik bölgelerden çıkan gazlarda, suda çözülmüş olarak ise maden suyunda bulunur. Yangın söndürme tüplerinde kullanılır.



6. Aşağıdaki çözünmelerin türlerini yazınız.

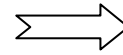


ŞEKER

+



SU



MOLEKÜLER

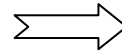


SU

+



TUZ



İYONİK