

FEN BİLİMLERİ

KAZANIM PEKİŞTİRME

DENEME
1

7. SINIF İKİNCİ DÖNEM

Adı Soyadı :

Okulu :

Sınıfı – Şubesi :

ÖĞRENCİNİN DİKKATİNE

1. Bu kitapçıkta 7. sınıf FEN BİLİMLERİ dersinden 20 soru vardır.
2. Sınav sonuçlarının hesaplanmasında sadece doğru cevaplarınız dikkate alınacağından soruların tümünü işaretlemeniz yararınıza olacaktır.

CEVAP KÂĞIDI VE SORU KİTAPÇIĞI İLE İLGİLİ AÇIKLAMALAR

1. Bu sınav için setin arkasında bulunan cevap kâğıtlarından birini ✂ işareti olan yerden keserek diğerlerinden ayırınız.
2. Cevap kâğıdındaki ad, soyad, sınıf, okul no, ders adı yazan yerleri doldurunuz. Deneme sınavı numarasını kodlayınız.
3. Cevaplarınızı, cevap kâğıdındaki ilgili alanlara soru numarasını dikkate alarak yuvarlağın dışına taşırmadan kodlayınız. Soru kitapçığı üzerinde yapılıp cevap kâğıdına işaretlenmeyen cevaplar değerlendirmeye alınmaz.
4. Değiştirmek istediğiniz her cevabı, yumuşak bir silgiyle cevap kâğıdınızı örselemeden temizce siliniz ve yeni cevabınızı kodlayınız.
5. Soruların çözümü için size ayrıca boş kâğıt verilmeyecektir. Soru kitapçığının içindeki boş alanları çözümlerinizi için kullanabilirsiniz.
6. Cevaplamaya istediğiniz sorudan başlayabilirsiniz.

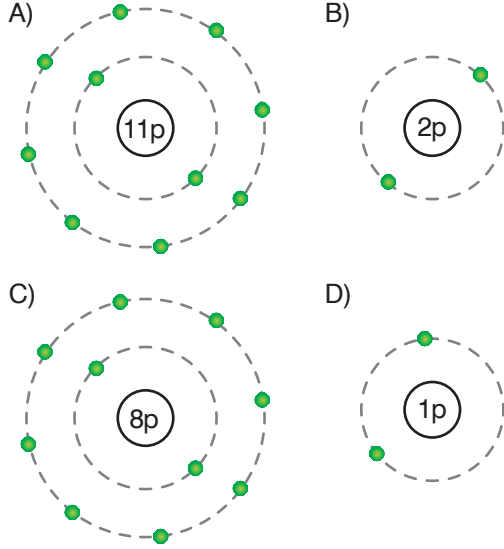
KONU - KAZANIM EŞLEŞTİRME TABLOSU

| KONU | KAZANIM |
|--------------------------------|---|
| Maddenin Yapısı ve Özellikleri | <p>7.3.1.1. Atomun yapısını ve yapısındaki temel parçacıkları bilir.</p> <p>7.3.1.2. Geçmişten günümüze atom kavramı ile ilgili düşüncelerin nasıl değiştiğini sorgular.</p> <p>7.3.1.3. İyonların nasıl oluştuğunu kavrar, anyon ve katyonlara örnekler verir.</p> <p>7.3.1.4. Aynı ya da farklı atomların bir araya gelerek molekül oluştuğunu kavrar.</p> <p>7.3.1.5. Çeşitli molekül modelleri oluşturur ve sunar.</p> |
| Saf Maddeler | <p>7.3.2.1. Saf maddeleri, element ve bileşik olarak sınıflandırarak örnekler verir.</p> <p>7.3.2.2. Periyodik sistemdeki ilk 18 elementin ve yaygın elementlerin isimlerini ve sembollerini bilir.</p> <p>7.3.2.3. Yaygın bileşik ve iyonların formül ve isimlerini bilir.</p> |
| Karışımlar | <p>7.3.3.1. Karışımları, homojen ve heterojen olarak sınıflandırarak örnekler verir.</p> <p>7.3.3.2. Homojen karışımların çözelti olarak da ifade edilebileceğini belirtir.</p> <p>7.3.3.3. Günlük yaşamda karşılaştığı çözücü ve çözünenleri kullanarak çözelti hazırlar.</p> <p>7.3.3.4. Çözünme hızına etki eden faktörleri deney yaparak belirler.</p> |
| Karışımların Ayrıştırılması | <p>7.3.4.1. Karışımların ayrıştırılmasında kullanılabilecek bazı yöntemleri tahmin eder ve tahminlerini test eder.</p> |

FEN BİLİMLERİ TESTİ

1. Kararlı atomlarda proton sayısı elektron sayısına eşittir. Kararlı hâle geçmeye çalışan atomlarda elektron sayısı proton sayısına eşit olmaz.

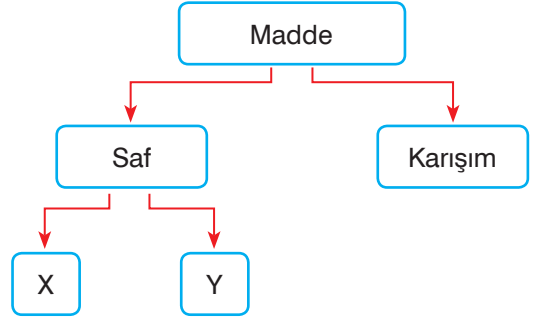
Buna göre, aşağıdaki atomlardan hangisi kararlıdır?



2. Aşağıdaki bileşiklerden hangisinde çok atomlu iyon bulunmaz?

- A) KNO_3 B) $AlPO_4$
C) $NaCl$ D) $CaCO_3$

3.



X ve Y ile gösterilen madde çeşitleri için,

- I. Tek tip atomdan oluşurlar.
- II. Belli bir hâl değişim sıcaklığına sahiptirler.
- III. Fiziksel yöntemlerle bileşenlerine ayrılabilirler.

özelliklerinden hangileri ortaktır?

- A) Yalnız I B) Yalnız II
C) I ve II D) II ve III

4.



K, L ve M kaplarındaki sıvılar ile ilgili,

- I. K'deki sıvının belli bir formülü vardır.
- II. L'deki sıvının çözüneni tuz, çözücüsü sudur.
- III. M'deki karışım heterojendir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

- A) I ve II B) I ve III
C) II ve III D) I, II ve III

FEN BİLİMLERİ TESTİ

5. Katı çözeltiler alaşım adını alır.
Buna göre aşağıdakilerden hangisi bir alaşım örneği değildir?

A) Alüminyum B) Tunç
C) Çelik D) Lehim

6. Bileşiklerin ve karışımların bazı özellikleri benzerdir.
Buna göre aşağıdakilerden hangisi bu özelliklerden biridir?

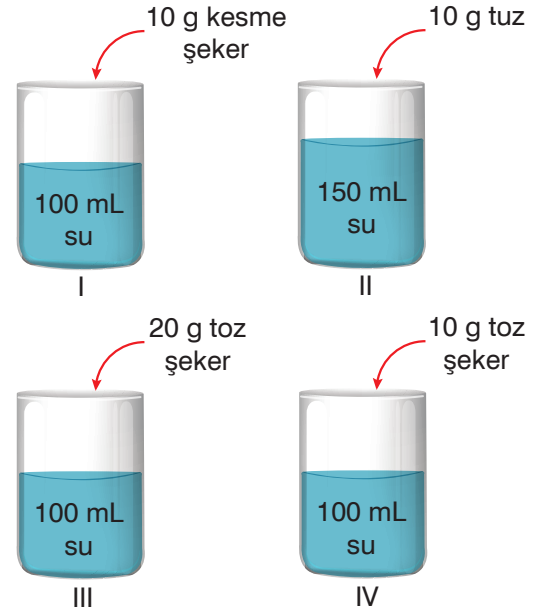
A) Yapılarında farklı cins atomlar bulunur.
B) Erime ve kaynama sıcaklıkları sabittir.
C) Kimyasal yöntemlerle bileşenlerine ayrılabilirler.
D) Kendilerini oluşturan maddeler belirli oranlarda birleşirler.

7. Çözeltiler fiziksel hâllerine göre gruplandırılabilir.

Buna göre hangi madde hâlindeki çözeltinin örneği yanlış verilmiştir?

| | <u>Madde Hâli</u> | <u>Örneği</u> |
|----|-------------------|---------------|
| A) | Katı – katı | Bronz |
| B) | Katı – sıvı | Şekerli su |
| C) | Sıvı – gaz | Kolonya |
| D) | Gaz – gaz | Hava |

8. Çözünen maddenin tanecik boyutunun çözünme hızına etkisini araştırmak isteyen Yağmur aşağıdaki düzenekleri hazırlıyor.



Buna göre Yağmur, hangi iki düzeneği kullanırsa amacına ulaşabilir?

A) I – II B) I – IV
C) II – III D) III – IV