



Verilen sorulardan doğru olan şıkkı çevreleyiniz. Her doğru cevabın değeri 2 puan. Kalemle yazmak, iki yada daha fazla cevap seçmek veya seçilen cevabın üzerine yazmak 0 puanla değerlendirilecektir.

**SADECE BİR DOĞRU CEVAP OLAN ÇOKTAN SEÇMELİ TEST**

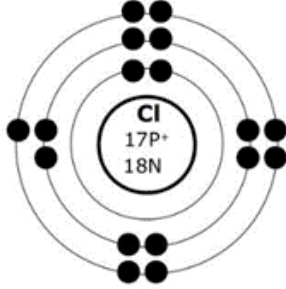
(Verilen A, B, C, D şıklarından **sadece birini** çevreleyip cevaplayınız)

1. Kimyasal sembollerin en azından neye sahip olmalı?

- A. Bir büyük harfa
- B. Bir küçük harfa
- C. İki küçük harfa

Bir büyük ve bir küçük harfa

2. Çizilen atomun atom numarası kaç?



- A. 17
- B. 18
- C. 35
- D. 35,45

3. Klor atomun kaç tane valans (değerlik)

elektronu var  $:\ddot{\text{Cl}}:$  ?

- A. 1
- B. 6
- C. 7
- D. 17

4. Hangi elektron kabuğunda atom numarası 11 olan elementin değerlik (valans)

elektronu bulunur?

- A. 1
- B. 3
- C. 11
- D. 12

5. Mendeleev elementlerin neyin arttığına göre onları sıralamış?

- A. Atom numarasının
- B. Kütle numarasının
- C. Atom kütlesinin
- D. Değerlik elektronların

6. Hangi grupta en reaktif (tepkin) ametaller bulunur?

- A. 1
- B. 2
- C. 17
- D. 18

7. Atom numarası ne gösterir?

- A. Yalnız elektron sayısını
- B. Yalnız proton sayısını
- C. Yalnız nötron sayısını
- D. Yalnız değerlik elektron sayısını

8. Fosfor atomundan (atom numarası 15) kaç elektron hidrojen atomuyla kovalent bağ oluşturmasına katılır.?

- A. 2
- B. 3
- C. 5
- D. 7

9. Metanın kimyasal formülü  $\text{CH}_4$  dir. Bu bileşik kaç elementten oluşur?

- A. 1
- B. 2
- C. 4
- D. 5

10. En çok atomlardan aşağıdaki birimlerden hangisi oluşur?

- A. Sodyum nitrat
- B. Lityum karbonat
- C. Alüminyum hidroksit
- D. Hidrojen sülfür

11. Aşağıdaki sıralamalardan hangisinde tüm metaller aynı değerlikliye sahip?

- A.  $\text{CrO}$ ,  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ,  $\text{CrO}_3$
- B.  $\text{BeCl}_2$ ,  $\text{CuBr}$ ,  $\text{MnO}_2$
- C.  $\text{K}_2\text{S}$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{CuCl}_2$
- D.  $\text{SnCl}_4$ ,  $\text{PbS}_2$ ,  $\text{MnO}_2$



Verilen sorulardan doğru olan şıkkı çevreleyiniz. Her doğru cevabın değeri 2 puan. Kalemle yazmak, iki yada daha fazla cevap seçmek veya seçilen cevabın üzerine yazmak 0 puanla değerlendirilecektir.

12. Tetrafosfor dekaoksit'in empirik formülü hangisi?

- A. PO
- B. PO<sub>2</sub>
- C. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- D. P<sub>4</sub>O<sub>10</sub>

13. X elementin bir atomu 2 oksijen atomuyla bağlanabilir. X elementin klorür formülü hangisi?

- A. XCl
- B. XCl<sub>2</sub>
- C. X<sub>2</sub>Cl
- D. XCl<sub>4</sub>

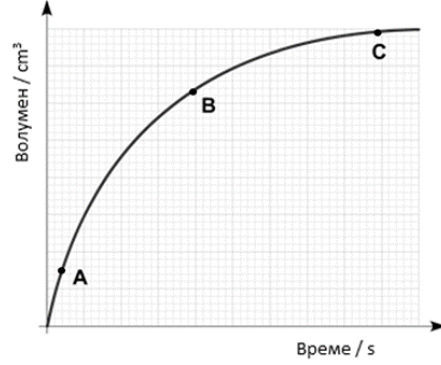
14. Sıcaklığın artması neden tepkime hızının artmasına sebep olur?

- A. Sıcaklığın artması reaktiflerin (reaktantların) sahip oldukları enerjiyi artırır, ve bu şekilde tepkime hızının artmasına sebep olur.
- B. Sıcaklığın artması reaktiflerin derişimini artırır, ve bu şekilde tepkime hızının artmasına sebep olur.
- C. Sıcaklığın artması moleküllerin boyutlarını artırır, ve bu şekilde tepkime hızının artmasına sebep olur.
- D. Sıcaklığın artması temas yüzeyini artırır, ve bu şekilde tepkime hızının artmasına sebep olur.

15. Enzimler tepkimenin daha \_\_\_\_\_ gitmesini sağlarlar ve aktivasyon enerjisini \_\_\_\_\_.

- A. Hızlı, artırırılar
- B. Hızlı, azaltırılar
- C. Yavaş, artırırılar
- D. Yavaş, azaltırılar

16. Diyagrama göre, hangi cümle grafikte bulunan A noktayı tam olarak belirtir.



- A. Tepkime bitmiş.
- B. Tepkime yavaşlıyor.
- C. Tepkime en yavaştır.
- D. Tepkime en hızlıdır.

17. 9 proton ve 10 nötrona sahip olan atomdan oluşan iyonun toplam elektron sayısı ne kadardır?

- A. 1
- B. 8
- C. 9
- D. 10

18. Sülfür iyonunun son elektron kabuğunda kaç elektron var (kükürtün atom sayısı 16)?

- A. 2
- B. 6
- C. 8
- D. 16

19. Aşağıdaki element çiftlerinden hangisinde iyonik bağ oluşabilir?

- A. H ve C
- B. Mg ve F
- C. K ve Na
- D. H ve O



Verilen sorulardan doğru olan şıkkı çevreleyiniz. Her doğru cevabın değeri 2 puan. Kalemle yazmak, iki yada daha fazla cevap seçmek veya seçilen cevabın üzerine yazmak 0 puanla değerlendirilecektir.

20. Aşağıdakilerden doğru nedir? Elektriği hangisi iletir?

- Katı sodyum klorür
  - Eritilmiş sodyum klorür
  - Sodyum klorür çözeltisi
- Yalnız i
  - Yalnız iii
  - i ve iii
  - ii ve iii

21. Aşağıdakilerden hangisi doğru denkleştirilmiş hidrojen peroksit ayrışma tepkimesinin denklemidir?

- $H_2O_2 = 2H + 2O$
- $H_2O_2 = H_2O + O_2$
- $2H_2O_2 = H_2O + 2O_2$
- $2H_2O_2 = 2H_2O + O_2$

22. Metalik magnezyum demir(III) sülfatle tepkimeye girebilir, ve bu şekilde demir ve magnezyum sülfat oluşur. Denkleştirilmiş denklemde (anılma sırasıyla) kimyasal sembollerin ve formüllerin önünde katsayıların ne kadar olmaları gerek?

- 3, 1, 2, 3
- 1, 1, 1, 1
- 3, 1, 1, 3
- 1, 1, 3, 1

23. Amonyum sülfatın kimyasal formülü hangisi?

- $NH_4SO_4$
- $NH_4(SO_4)_2$
- $(NH_4)_2SO_4$
- $(NH_4)_4SO_4$

24. Altın saf halde bulunabilir çünkü:

- Nadir metaldir
- Reaktif olmayan bir metaldir
- Pahalı bir metaldir
- Meteoritlerden oluşmuş

25. Magnezyum ve titanyum(IV) klorür tepkimesinin mümkün olduğunu bildikten sonra, magnezyum ve titanyum için hangi sonuca gelebilirsiniz?

- Titanyum ametaldir.
- Titanyum magnezyumdan daha yumuşaktır.
- Titanyum magnezyumdan daha reaktif (tepkin).
- Reaktivlik sıralamısında titanyum magnezyumdan daha geri dir.