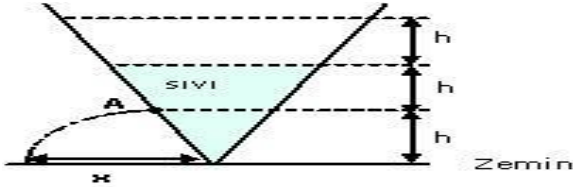


1.



Şekildeki kap zemine sabitlendikten sonra 2h seviyesine kadar d yoğunluklu sıvı ile dolduruluyor. Kabin h yüksekliğinde bulunan A noktasından bir delik açıldığında sıvının x kadar fıskırdığı gözleniyor. Sıvının fıskırma mesafesini x'ten daha fazla yapabilmek için;

- I. Kabin tamamı sıvı ile doldurulmalıdır.
 - II. Kaptaki sıvının yoğunluğu iki katına çıkartılmalıdır.
 - III. A noktasındaki deliğin çapı genişletilmelidir.
- işlemlerinden hangisi yapılmalıdır?
- a. Yalnız I
 - b. I ve II
 - c. I ve III
 - d. I, II ve III

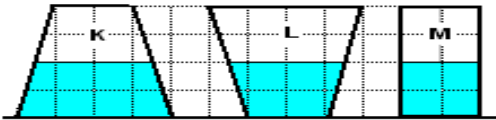
2.



İçi su dolu bardağın ağzı hava kalmayacak şekilde kağıtla kapatılıp şekildeki gibi ters çevrildiğinde suyun dökülmediği görülür. Suyun dökülmemesinin nedeni aşağıdakilerden hangisi ile açıklanamaz?

- a. Suyun kağıda uyguladığı basıncın, açık havanın kağıda uyguladığı basınca eşit olması
- b. Açık havanın kağıda uyguladığı basıncın, suyun kağıda uyguladığı basınçtan küçük olması
- c. Suyun kağıda uyguladığı basıncın, açık havanın kağıda uyguladığı basınçtan küçük olması
- d. Açık hava basıncının, su basıncından büyük olması

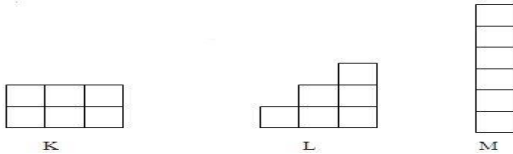
3.



Şekildeki kapalı kaplar yarı yüksekliklerine kadar su ile doludur. Kaplar baş aşağı olacak şekilde ters çevrildiğinde kap tabanlarına etki eden sıvı basınçları ilk durumlarına göre nasıl değişir?

	K	L	M
A-	artar	artar	artar
B-	artar	azalır	değişmez
C-	azalır	artar	değişmez
D-	azalır	azalır	değişmez

4.



Yukarıdaki K,L ve M cisimleri özdeş küplerden oluşmuştur. Bu cisimlerin taban yüzeylerine etki ettikleri basınçlar nasıl sıralanır?

- a. $K > L > M$
- b. $K = L = M$
- c. $K < L < M$
- d. $K = L < M$

5.

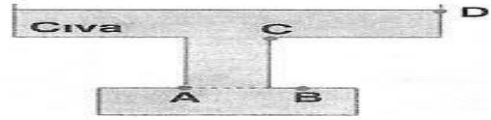
$$\text{Basınç} = \frac{\text{Kuvvet}}{\text{Yüzey alanı}}$$

Yukarıda verilen formüle göre aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- I. Kuvvet birimi Newton (N), Yüzey alanı birimi m^2 olursa basınç birimi N/m^2 olur
- II. Yüzey alanı büyüdükçe basınçta büyür
- III. Basınç ile kuvvet doğru orantılıdır

- a. I ve III
- b. Yalnız II
- c. II ve III
- d. I, II ve III

6.



Cıva ile doldurulan şekildeki kaptaki A,B,C ve D noktalarına etki eden sıvı basınçları arasındaki ilişki nasıldır?

- a. $PA > PB = PC > PD$
- b. $PD > PB = PC > PA$
- c. $PA = PB > PC > PD$
- d. $PC = PD > PA = PB$

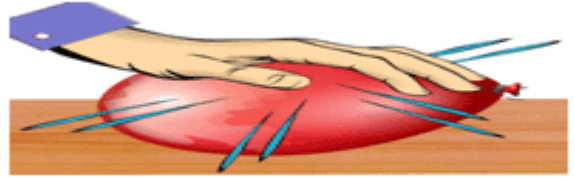
7.



Şekildeki kaptaki eşit büyüklükteki deliklerden akan suyun, farklı uzaklıklara ulaşmasının nedenini en iyi açıklaya ifade hangisidir?

- a. Dipte suyun ağırlığı fazla olduğu için/sıkıştığı için, su daha ileri gider
- b. Kaptaki suyun basıncı aşağıda olduğu için en alttaki delikten daha çok su çıkar
- c. 1. delik yüksek olduğu için daha az su akar.
- d. basınç derinlik arttıkça arttığı için, akış hızı da deliklerin derinliğe göre artar.

8.



Bir balon su ile doldurulup balon üzerinde delikler açılıyor. Balonun üzerine bastırıldığında tüm deliklerden fıskıran suyun hızının arttığı gözleniyor. Bu deneyde aşağıdaki sorulardan hangisine cevap aranmaktadır?

- a. Sıvılar basıncı her yönde eşit iletir mi?
- b. Sıvıların ağırlığı basıncı nasıl etkiler?
- c. Sıvının cinsi deliklerden akış hızını nasıl etkiler?
- d. Sıvıların basıncı yoğunluğa bağlı mıdır?

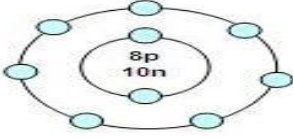
9. I. Isı ve elektriği iyi iletirler.
II. Oda sıcaklığında cıva hariç katı halde bulunurlar.
III. Son yörüngelerinde 6,7 ve 8 elektron bulunur.
Metaller için yukarıdakilerden hangisi ya da hangileri doğrudur?

- a. Yalnız I
b. I ve II
c. I ve III
d. II ve III

10. Periyodik cetvelde elementler hangi özelliğine göre sıralanırlar?

- a. Elektron sayısı
b. Kütle numarası
c. İyon yükü
d. Proton sayısı

11.



Yandaki Flor atomu aşağıdakilerden hangisini yaparsa kararlı atomların elektron dizilişlerine ulaşmış olur?

- a. 1 elektron alıp F⁺ şekline dönüşürse
b. 1 elektron verip F⁻ şekline dönüşürse
c. 1 elektron verip F⁺ şekline dönüşürse
d. 1 elektron verip F⁻ şekline dönüşürse

Element	Elektron dizilişi
X	2, 1
Y	2, 8, 8, 1
Z	2, 7

12. Çizelgede elektron dizilişi verilen elementlerle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- a. X ile Y aynı gruptadır.
b. X ile Z aynı periyottadır.
c. X ile Y'nin kimyasal özellikleri benzerdir.
d. X ile Z bileşik oluştururken aynı soygaz elektron düzenine ulaşırlar.

13.

Elektron aldığımda katyon haline gelir.
3 katmana sahiptir.
Son katmanında 8 elektron vardır.



Ayça konuşmasında yukarıdaki periyodik tabloda gösterilen elementlerden hangisi ile ilgili bilgi vermemiştir?

- a. Lityum
b. Flor
c. Neon
d. Fosfor

14.

K : 2) 8) 5) L: 2) 3) M: 2) 8) 7) N: 2) 8) 1)

Yukarıda verilen elektron dağılımına göre aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- a. K ve M elementleri arasında iyonik bağlı bileşik oluşur
b. K ve L arasında kovalent bağlı bileşik olur
c. L ve N ametaldır
d. M kararl hale gelmek için 1 elektron almalıdır

15.

1A	2A											7A	8A
A													
	B											C	D

Periyodik tabloda yerleri verilen A,B,C ve D elementleri ile ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

- a. B elementi elektrik akımını iyi iletir.
b. C ve D bileşik oluşturamaz.
c. A elementi bileşik oluştururken 1 elektron verir.
d. A ve C kendi aralarında alaşım oluştururlar.

16. (+) yüklü metal atomlarıyla (-) yüklü ametal atomlarının birleşmesiyle oluşan bağa ne denir?

- a. İyonik bağ
b. Kovalent bağ
c. Kimyasal bağ
d. Hiçbiri

17. ¹²Mg ile ⁸O atomları arasında oluşan bileşik için;

I. Kovalent bağlıdır.
II. Formülü MgO dur.
III.Elektron alış verişini ile oluşmuştur.

Yargularından hangileri doğrudur?

- a. Yalnız II
b. I ve II
c. I ve III
d. II ve III

18. Aşağıda verilmiş iyon- çiftleri arasında oluşan bileşiklerde, bulunan toplam atom sayılarının büyükten küçüğe doğru sıralanışı hangi seçenekte doğru verilmiştir?

I. NH₃⁺ - CO₂²⁻
II. Ca⁺² - SO₄²⁻
III. Mg⁺² - PO₄³⁻

- a. I, III, II
b. II, III, I
c. III, I, II
d. III, II, I

19. Aşağıdaki bileşik-bağ türü eşleştirmelerinden hangisi yanlıştır?

- a. H₂ kovalent bağ
b. H₂O- Kovalent bağ
c. MgCl₂ Kovalent bağ
d. NaCl İyonik bağ

20.

X⁺¹ iyonu ile Y⁻³ iyonunun oluşturacağı bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisidir?

- a. XY
b. XY₃
c. X₃Y
d. XY₂

CEVAP ANAHATARI							
1.	B	2.	B	3.	B	4.	D
5.	B	6.	C	7.	D	8.	A
9.	B	10.	D	11.	C	12.	D
13.	B	14.	D	15.	D	16.	A
17.	D	18.	C	19.	C	20.	C
21.		22.		23.		24.	