**2014- 2015 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI .............................ORTAOKULU FEN VE TEKNOLOJİ DERSİ 8. SINIF 1. DÖNEM 3. YAZILI**

**Adı ve soyadı :**

**Sınıfı :**

**No :**

**Aşağıdaki çoktan seçmeli sorulardan doğru olan seçeneği işaretleyiniz.(5**x**20=100)**

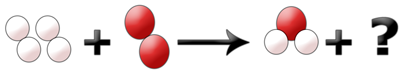
**1. Özdeş kutulardan oluşan “F” harfi aşağıdakiler- den hangisi gibi durursa yere yaptığı basınç en fazla olur?**

A) B) C) D)

Be+2 , Al+3 , S-2 , F-1

**2. Yukarıda bazı anyon ve katyonlar verilmiştir. Bu iyonlar ile oluşturulan bileşik formüllerinden hangisi yanlıştır?**

A) BeS B) Al2S**3** C) Be3Al D) BeF2



**3**. **Türkan yukarıdaki kimyasal tepkimeyi doğru olarak denkleştirmesi için hangi renk boncuktan kaç tanesine daha ihtiyacı vardır?**

A) 2 Siyah, 2 beyaz B) 1 Siyah, 2 beyaz

C) 1 Siyah, 1 beyaz D) 3 Siyah, 6 beyaz

**4. Aşağıda verilenlerden hangisi insanlarda görülen genetik hastalıklardan değildir?**

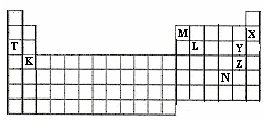
A) Hemofili B) Renk Körlüğü

C) Orak hücreli anemi D) Soğuk algınlığı

**5. Periyodik sistemin sağ tarafında yer alan, elektriği ve ısıyı iletmeyen, mat görünümlü olan elementlere verilen genel isim aşağıdakilerden hangisidir?**

A) Alkali metal            B) Metal

C) Ametal                   D) Soy gaz



**6.Yukarıdaki periyodik cetvelde gösterilen element- lerden hangileri aralarında bileşik oluşturmaz?** A) K - Y   B) L – N C) K – L   D) M-X

**7. Elektron alan bir atom için aşağıdakilerden hangisi söylenebilir?**A) (+) yük sayısı artar.  
B) Kütle numarası artar.  
C) Atom numarası azalır.  
D) Negatif (-) yüklü iyon hâline geçer

**8. C20H14O4 (**Fenolftalein) **molekülün yapısıyla ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**

**A)** Toplam 38 atom vardır **B)** 3 çeşit atom vardır **C)** 14 tane hidrojen(H) vardır **D)** Toplam 20 atom vardır

**9. Aşağıdaki iyonlardan hangisi katyon’ dur?**

A) Na**+** B) H**-** C) O**2-** D) Cl**-**

**10. Asit ve bazların tepkimesinde aşağıdakilerden hangisi veya hangileri oluşur?**

A) Su ve tuz B) Karbondioksit

C) Demir ve altın D) Elmas ve kömür

**C H 4 +** x **O2  CO2 +** y **H2O**

**11. Yukarıdaki tepkime denkleştirildiğinde x ve y yerine hangi rakamlar gelir?**

A) X=2, Y=2 B) X=4, Y=5

C) X=3, Y=3 D) X=15, Y=0

**12. A-G-G-T-C-A-C şeklinde dizilime sahip DNA zincirinin karşı zincirindeki dizilim aşağıdakilerden hangisidir?**

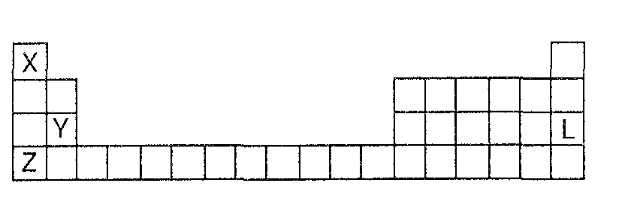
A) C-C-T-A-G-T-G B) C-C-C-G-G-A-A

C) A-T-T-C-G-A-A D) T-C-C-A-G-T-G

**13. Aşağıdakilerden hangisi yanma tepkimesi değildir?**

A)N2 + H2 🡪 NH3 B) Mg + O2 🡪 MgO

C) H2 + O2 🡪H2O D) Na + O2 🡪 Na2O



**14.Yukarıdaki periyodik cetvelle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?**

A) X ve L metaldir.

B) L bir soygazdır.

C) Z metaldir.

D) Y 2A grubundadır.

**15. Asitler suda çözündüklerinde suya H+ iyonu verirler. Buna göre aşağıdakilerden hangisi asit değildir?**

A) HCl H+ + Cl-

B) H2SO4 2H+ + SO4 -

C) HNO3 H+ + NO3 -

D) NaOH Na+ + OH-

**16. Hiçbir şekilde bağ yapmayan kararlı elementlere ……………denir.**

**Yukarıdaki boşluğa aşağıdakilerden hangisi gelmelidir?**

A) Soygaz B) Halojen

C) Yarımetal D) Metal

**17. Mg2+ , Cl1-  iyonlarının oluşturduğu bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisidir?**

A) MgCl B) MgCl**2** C) Mg**2**Cl D) NaCl

**18. Aşağıdakilerden hangisi kimyasal değişim değildir?**

A) Sütün mayalanması

B) Demirin paslanması

C) Camın kırılması

D) Odunun yanması

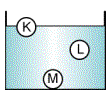
**19. Bakır metali için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**

A) Parlaktır

B) Elektriği iletir

C) Şekil verilebilir

D) Elektriği iletmez



**20. Yukarıdaki şekilde su içinde bulunan K, L , M cisimlerinin yoğunluklarının büyükten küçüğe doğru sıralaması aşağıdaki seçeneklerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?**

A) M=L=K B) M>L=K

C) M > L > K D) M=L>K

**OPTİK**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **1** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **2** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **3** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **4** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **5** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **6** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **7** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **8** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **9** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **10** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **11** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **12** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **13** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **14** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **15** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **16** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **17** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **18** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **19** | **A** | **B** | **C** | **D** |
| **20** | **A** | **B** | **C** | **D** |

**Süre 40dk’dır….. başarılar……..**

**FEN VE TEKNOLOJİ ÖĞRETMENİ**

**...............................**