

8. SINIF KİMYA TARAMA SINAVI ÇÖZÜMLERİ

① E

② Teflon Üretimi → Polimer kimyası

③ Deterjan Üretimi → Endüstriyel kimya
İlaç Üretimi → Tibbi kimya
Pil Üretimi → Elektro kimya

④ Asit yağmurlarına oksijenle zengin ometal oksitleri neden olur. Soruya göre SO_3 ve NO_2 .

⑤ I. İyonlaşma enerjisi tablosuna göre element 2A grubundadır.

A) 2A toprak alkali metaller grubudur.

- II. 2A grubu X^{+2} yükülüken soy gaz elektron düzeline ulaşır.

- III. $X^+(g) + 351 \text{ kJ} \rightarrow X^{+2}(g) + e^-$ şeklinde ifade edilmeli.

⑥ - I. NaCl sertliğine neden olmaz.

D) + II.
+ III.

⑦ C

⑧ B) Kimyasal özellikler proton ve elektron sayısı tarafından belirlenir. Y ve T 'nin hem proton hem de elektron sayılarının eşit olması kimyasal özelliklerini aynı yapar.

⑨ + I.

+ II.

C) - III. Dexizlerin genel donma nedeni tuzu su olmaları ile ilgilidir.

⑩ + I. $\text{Cu}^{+2} \cancel{\text{O}}^{-2} \quad \text{CuO}$

- II. $\text{Na}^{+1} \cancel{\text{N}}^{-3} \quad \text{Na}_3\text{N}$

+ III. $\text{Al}^{+3} \cancel{(\text{SO}_4)}^{-2} \quad \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

- 10** D) Yerleşim alanlarının tatlı su kaynaklarının çevresine kurulması bu kaynakların kırılmamasına neden olur.
- B** 11 Aynı grupta elektronegatiflik yukarı doğru, atom numarası aşağı doğru artar.
- 12** C
- 13** D :F: ..|B|.. :F: :F: Lewis gösterimine göre bağlar polar molekül apolarlardır.
- 14** E Element sembollerinin Latince adlarına göre belirlenmiştir.
- 15** E Damlama metodu ile sulama su tasarrufu sağlar.
- 16** C Gazların basıncı ve hacim değerleri sıcaklıkla doğru orantılı değişir.
- 17** E 6,6 - 8,4 arası pH seviyesi rıme suyunda bulunması gereken özelliklerdir.
- 18** A Gekirdet yükü, proton sayısıdır. 16 protonu vardır.
- 19** E
- 20** Kaynama noktası moleküller arası etkileşim türünde bağlıdır. I'deki bileşığın 2, II'deki bileşığın 1 hidrojen bağlı kapasitesi bulunurken III'eki bileşik London kuvvetlerini taşır. Bu nedenle kaynama noktaları $I > II > III$ şeklinde olur.
- 21** X ve Z \rightarrow metal
- E Y ve T \rightarrow ametaldir

(22) B) Katılar sıkıştırılamazlar.

(23) E)

(24) X → amorf katı

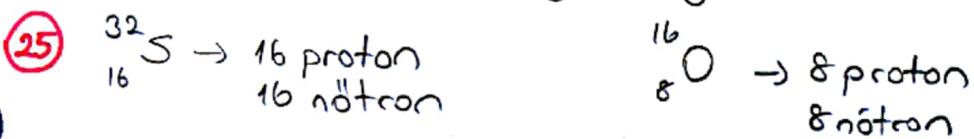
E) Y → iyonik kristal

Z → metalik kristal

+ I. Kristal katıların erime sıcaklıkları belirlidir.

+ II.

+ III. Amorf katılar yumusayarak erirler.



E)

$$\begin{aligned} S_2O_3^{-2} &\rightarrow 16 \cdot 2 + 8 \cdot 3 = 56 \text{ proton} \\ &16 \cdot 2 + 8 \cdot 3 = 56 \text{ nötron} \\ &16 \cdot 2 + 8 \cdot 3 + 2 = 58 \text{ elektron} \end{aligned}$$

(26) Glycerin molekülleri arasında 3, etil alkol ise 1 hidrojen bağı yapabilir. Bu nedenle molekülleri arası çekim güçleri; glycerin > etil alkol'dur.

A) + I.
- II. Aynı ortamda kaynama noktaları; glycerin > etil alkol \Rightarrow Buhar basınları; etil alkol > glycerin

- III. Moleküller arası çekim gücü, viskozite ile doğru orantılıdır. Glycerin > etil alkol

(27) I. C_2H_5OH ve $H_2O \rightarrow$ hidrojen bağı

A) II. $H_2O \rightarrow$ polar $O_2 \rightarrow$ apolar \rightarrow dipol-indüklenebilir dipol

III. $NaCl \rightarrow$ iyon $H_2O \rightarrow$ polar \rightarrow iyon-dipol

28 C Hava yastığının şısmesi; $2\text{NaNO}_3(\text{s}) \rightarrow 2\text{Na}(\text{l}) + 3\text{N}_2(\text{g})$
tepkimesine göre gerçeğestığından kimyasaldır.

29 B Gekirdik kavramı Rutherford atom modelinde ortaya atılmıştır.

30 + I. Metalik bağ kuvveti gaptır ters orantılıdır.

D - II. Metalik aktiflik ve metalik bağ kuvveti ters orantılı
+ III.