

1. Al_2O_3 bileşiğinde alüminyumun oksijenle kütlece birleşme oranı 9 / 8 dir.

Buna göre, 16 gram oksijen kaç gram Al_2O_3 bileşiğinde bulunur?

- A) 34
- B) 36
- C) 49
- D) 64
- E) 68

2. Aşağıdaki moleküllerden hangisi polardır?

(${}_7N$, ${}_6C$, ${}_5B$, ${}_4Be$, ${}_8O$)

- A) CO_2
- B) BeH_2
- C) H_2O
- D) BH_3
- E) CH_4

3. Aşağıdaki cümlelerin uygun olanların sonuna "D" veya "Y" yazınız.

- Molekül içi bağlar kuvvetlidir. (...)
- Molekül içi bağların KN yüksektir. (...)
- Moleküller arası bağlar koparsa kimlik değişir. (...)
- H bağı molekül içi bir bağıdır. (...)
- Moleküller arası en kuvvetli London bağıdır. (...)

4. Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin molekülleri arasında hidrojen bağı oluşmaz?

- A) CO_2
- B) H_2O
- C) NH_3
- D) HF
- E) CH_3COOH

5. Bağların karşısına türünü yazınız?

- 1) $HCl-HCl$ (.....)
- 2) $H-H$ (.....)
- 3) N_2-N_2 (.....)
- 4) $Na-Na$ (.....)
- 5) $K^+ -Cl_2$ (.....)

6. Aşağıdaki tepkime türlerini karşlarına yazınız.

a) $H_2SO_{4(aq)} + KOH_{(aq)} \Rightarrow K_2SO_{4(k)} + H_2O$ (.....)

b) $Pb(NO_3)_2 + CaCl_2 \Rightarrow PbCl_{2(k)} + Ca(NO_3)_2$ (.....)

7. XY_2 bileşiğinde elementlerin kütlece birleşme oranı $M_x / M_y = 7/4$ tür.

Buna göre, X_2Y_3 bileşiğindeki kütlece birleşme oranı M_x/M_y kaçtır?

- A) 3/2
- B) 4/7
- C) 7/6
- D) 6/7
- E) 14/6

8. ${}_{19}Z^+$ iyonu X^{-1} iyonu ile izoelektronik olup, X^{-1} iyonu ise ${}_{36}T$ atomu ile izotoptur.

Buna göre, Zn'nin nötron sayısı kaçtır?

- A) 15
- B) 16
- C) 14
- D) 12
- E) 19

9. Aşağıdaki cümlelerin uygun olanların sonuna "D" veya "Y" yazınız.

- A) Atomun temel tanecikleri proton ve elektrondur. (...)
- B) ${}_{11}X^{+1}, {}_{13}Y^{+3}$ iyonları birbirinin izobarıdır. (...)
- C) Metal ve ametaller iyonik bağ oluşturur. (...)
- D) Saf maddeler bileşik ve elementlerdir. (...)
- E) İdeal (bilgi yelpazesi com) gaz yoktur. (...)

10. ${}_{16}X$ atomunun nükleon sayısı, çekirdek yükünün iki katından 1 fazla olduğuna göre, nötron sayısı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 11
- B) 12
- C) 15
- D) 16
- E) 17

11.

${}_{17}^{35}X$ atomu ve ${}_{17}^{37}X^{-1}$ iyonu ile ilgili,

- I. Çekirdek yükü
- II. Kimyasal özellik
- III. Bir elektron başına düşen çekim kuvveti niceliklerinden hangileri farklıdır?

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

12.

İyon	Proton sayısı	Nötron sayısı	Elektron sayısı
X^{2+}	12	12	a
Y^{2-}	b	16	18
Z^c	13	14	10

Yukarıda verilen tablodaki bilgilere göre, aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) a'nın değeri 10 dur.
- B) $b = 2a$ dir.
- C) X^{2+} iyonunun nükleon sayısı 24'tür.
- D) c değeri (3+)'dir.
- E) Y'nin çekirdek yükü 16'dır.

BAŞARILAR DİLERİM...

<https://www.soruindir.net>