

מושגי יסוד חלק 2

13. ממה בנוי גרעין האטום?

- א. מאלקטרונים ופרוטונים
 - ב. מניוטונים ופרוטונים
 - ג. מפרוטונים בלבד
 - ד. מפרוטונים אלקטרונים וניוטונים
-

14. בין אלו חלקיקים באטום קיימת משיכה חשמלית?

- א. בין שני אלקטרונים
 - ב. בין שני פרוטונים
 - ג. בין אלקטרון לפרוטון
 - ד. בין ניוטרון לפרוטון
-

15. מספר אטומי של יסוד פירושו :

- א. מספר האטומים בגרם אחד מן היסוד.
 - ב. מספר הפרוטונים בגרעין של אטום היסוד.
 - ג. מספר הפרוטונים והניוטונים בגרעין של אטום היסוד.
 - ד. מספר הניוטונים בגרעין השווה למספר האלקטרונים במעטפת.
-

16. יסוד הוא חומר הבנוי :

- א. מאטומים מסוגים שונים
- ב. מאטומים זהים זה לזה
- ג. מאלקטרונים זהים זה לזה
- ד. מפרוטונים זהים זה לזה.

17. כמה סוגי יסודות יש בתרכובת של נתרן פחמתי (Na_2CO_3)?

א. 3

ב. 4

ג. 5

ד. 6

18. איזו מהמולקולות הבאות היא בעלת מספר האטומים הגדול ביותר?

א. CF_4

ב. H_2S

ג. P_4O_{10}

ד. C_2H_6

19. אטום נייטרלי פירוש:

א. האטום בנוי מחלקיקים נייטרליים.

ב. האטום בנוי רק מנייטרונים שהם חסרי מטען חשמלי.

ג. מספר הפרוטונים באטום שווה למספר הנייטרונים.

ד. מספר הפרוטונים באטום שווה למספר האלקטרונים.

20. איזה מן החומרים הבאים הוא יסוד?

א. מים

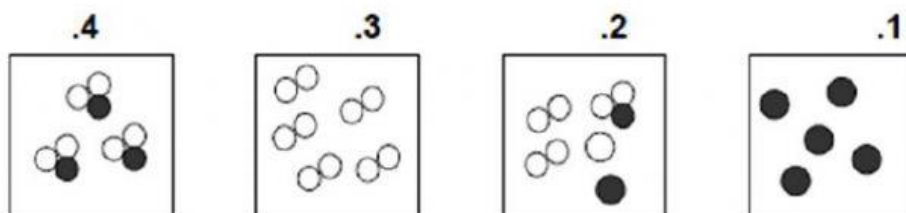
ב. אוויר

ג. אלומיניום

ד. פחמן חד-חמצני

21. לפניך ארבעה איורים המייצגים מודלים של חומרים שונים.

איזה מבין האיורים 1-4 מייצג מודל של תערובת?



22. טמפ' ההיתוך של חומר X היא -35°C וטמפ' הרתיחה שלו היא 68°C .

מהי הקביעה הנכונה?

א. מצב הצבירה של חומר X בטמפ' החדר הוא מוצק.

ב. מצב הצבירה של חומר X בטמפ' של -50°C הוא נוזל.

ג. בטמפ' של -35°C , חומר X יכול להימצא גם במצב מוצק וגם במצב נוזל.

ד. מצב הצבירה של חומר X בטמפ' 0°C הוא מוצק.

23. נתון החומר H_2CO_3 . מהו המשפט הנכון?

א. הנוסחה מייצגת תערובת של פחמן מימן וחמצן.

ב. בכל מולקולה של החומר יש 3 אטומים.

ג. הנוסחה מייצגת תערובת של מים H_2O ופחמן דו חמצני CO_2 .

ד. הנוסחה מייצגת תרכובת הבנויה משלשה סוגי אטומים שונים.

24. מהי הקביעה הנכונה לגבי החומר – כלורופורם, CHCl_3 ?

- א. כלורופורם הוא יסוד.
 - ב. כלורופורם הוא תרכובת.
 - ג. כלורופורם הוא תערובת הומוגנית של פחמן, מימן וכלור.
 - ד. כלורופורם הוא תערובת הטרוגנית של פחמן, מימן וכלור.
-

25. אטום של יוד, $^{127}_{53}\text{I}$, מכיל :

- א. שבעה אלקטרוני ערכיות.
- ב. חמישה אלקטרוני ערכיות.
- ג. ארבע רמות אנרגיה של אלקטרונים.
- ד. שבע רמות אנרגיה של אלקטרונים.