**41 SORUDA PERİYODİK TABLO KONUSUNU TEKRAR ET**

----- Aşağıdaki cümlelerden doğru olanların kutusuna “D”, yanlış olanların kutusuna “Y” işareti koyunuz.

1. (…) Periyodik tabloya element atomları proton sayısına göre yerleştirilir.

2. (…) Elementlerin sayısı artınca bilim adamları daha iyi inceleme yapmak için sınıflandırma gereği duymuşlardır.

3. (…) Hidrojen bir metaldir.

4. (…) Benzer özellikteki atomlar yanı periyoda yerleştirilir.

5. (…) Dobereiner ve Henry Moseley elementlerin sınıflandırılması ile ilgili çalışma yapmış olan bilim insanlarıdır.

6. (…) Periyodik tabloda 1. Periyotta yanlıca 2 element bulunur.

7.(...) Tabloda sağ tarafa gidildikçe metalik özellik , sol tarafa gidildikçe ametalik özellik artar

8. (…) Bütün ametaller oda koşullarında gaz halinde bulunurlar.

9. (…) Yarı metallerin hepsi oda koşullarında sıvı haldedir.

10. (…) Alüminyum elementi hafif olduğu için hava araçlarının yapımında kullanılır

11. (…) Metaller Civa hariç oda koşullarında katı halde bulunur.

12. (…) Ametaller periyodik tablonun daha çok solunda bulunur.

13. (…) Yarı metaller elektronik araçların yapımında yaygın bir şekilde kullanılırlar.

14. (…) .Periyodik sistemde 8 tane A grubu bulunur.

15. (…) Periyodik tabloda 8 tanede B grubu vardır.

16. (…) 1. Periyotta yer alan elementlerin son katmanlarında 1 elektron bulunmaktadır.

17. (…) Periyodik sistemde elementler; metaller, ametaller ve yarı metaller olmak üzere üç gruba ayrılır.

18. (…) Periyodik çizelgede yukarıdan aşağıya inildikçe periyot numarası azalır.

19. (…) Periyodik çizelgede aşağıdan yukarı çıkıldıkça elektron sayısı azalır

20. (…) Periyodik çizelgede soldan sağa gidildikçe grup numarası artar.

21. (…) Elementleri ilk kez gruplandıran John Döberainer olmuştur.

22. (…) 7A grubunu alkali metaller oluşturur.

23. (…) Soygazlar 1A grubunu oluşturur.

24. (…) B grubu geçiş metalleridir.

25. (…) 1A grubunun özel adı halojenlerdir.

26. (…) Periyodik tabloda Nötr atomlar yanında iyonlarda bulunur

27. (…) Metaller elektron vererek kararlı hale gelmek isterler

28. (…) 1A grubunun özel adı Alkali metallerdir.

29. (…) 1A grubunun hepsi metaldir.

30. (…) Periyodik tabloda 7 tane periyot bulunur

31. (…) İlk katmandaki elektronlara değerlik elektronları denir.

32. (…) Son katmanları tam dolu atomlar soy gazlardır.

33. (…) Ametaller elektron alarak anyon olma eğilimindedirler.

34. (…) Metaller e - vererek katyon olmaya yatkındır.

35. (…) 3A grubu elementler her zaman 5A grubu elementlerle kimyasal bağ kurmak isterler.

36. (…) 1A grubu elementler her zaman bir elektron almak isterler

37. (…)Son katmanlarında 5,6,7 elektron bulunduran elementler genellikle ametaldir .

38.(…) Periyodik sistemde 2A grubunda yer alan Be metal , 3A da yer alan B yarı metaldir.

39.(…) Yarı metaller fiziksel olarak daha çok ametallere kimyasal olarak metallere daha çok benzer.

40.(…) Helyumun son yörüngesinde 8 elektron vardır

41 .(…) Periyodik tablonun babası olarak bilinen bilim adamı Henry Moseley’ dır .

capture-20190330-182427.png

- **CEVAP ANAHTARI -**

1. (D…) Periyodik tabloya element atomları proton sayısına göre yerleştirilir.

2. (D…) Elementlerin sayısı artınca bilim adamları daha iyi inceleme yapmak için sınıflandırma gereği duymuşlardır.

3. (Y…) Hidrojen bir metaldir.

4. (.Y.) Benzer özellikteki atomlar yanı periyoda yerleştirilir.

5. ( D ) Dobereiner ve Henry Moseley elementlerin sınıflandırılması ile ilgili çalışma yapmış olan bilim insanlarıdır.

6. ( D ) Periyodik tabloda 1. Periyotta yanlıca 2 element bulunur.

7.( Y ) Tabloda sağ tarafa gidildikçe metalik özellik , sol tarafa gidildikçe ametalik özellik artar

8. ( Y ) Bütün ametaller oda koşullarında gaz halinde bulunurlar.

9. ( Y ) Yarı metallerin hepsi oda koşullarında sıvı haldedir.

10. ( D ) Alüminyum elementi hafif olduğu için hava araçlarının yapımında kullanılır

11. ( D ) Metaller Civa hariç oda koşullarında katı halde bulunur.

12. ( Y ) Ametaller periyodik tablonun daha çok solunda bulunur.

13. ( D ) Yarı metaller elektronik araçların yapımında yaygın bir şekilde kullanılırlar.

14. ( D ) .Periyodik sistemde 8 tane A grubu bulunur.

15. ( Y ) Periyodik tabloda 8 tanede B grubu vardır.

16. ( Y ) 1. Periyotta yer alan elementlerin son katmanlarında 1 elektron bulunmaktadır.

17. ( D ) Periyodik sistemde elementler; metaller, ametaller ve yarı metaller olmak üzere üç gruba ayrılır.

18. ( Y ) Periyodik çizelgede yukarıdan aşağıya inildikçe periyot numarası azalır.

19. ( D ) Periyodik çizelgede aşağıdan yukarı çıkıldıkça elektron sayısı azalır

20. ( D ) Periyodik çizelgede soldan sağa gidildikçe grup numarası artar.

21. ( D ) Elementleri ilk kez gruplandıran John Döberainer olmuştur.

22. ( Y ) 7A grubunu alkali metaller oluşturur.

23. ( Y ) Soygazlar 1A grubunu oluşturur.

24. ( D ) B grubu geçiş metalleridir.

25. ( Y ) 1A grubunun özel adı halojenlerdir.

26. ( Y ) Periyodik tabloda Nötr atomlar yanında iyonlarda bulunur

27. ( D ) Metaller elektron vererek kararlı hale gelmek isterler

28. ( D ) 1A grubunun özel adı Alkali metallerdir.

29. ( Y ) 1A grubunun hepsi metaldir.

30. ( D ) Periyodik tabloda 7 tane periyot bulunur

31. ( Y) İlk katmandaki elektronlara değerlik elektronları denir.

32. ( D ) Son katmanları tam dolu atomlar soy gazlardır.

33. ( D ) Ametaller elektron alarak anyon olma eğilimindedirler.

34. ( D ) Metaller e - vererek katyon olmaya yatkındır.

35. ( Y ) 3A grubu elementler her zaman 5A grubu elementlerle kimyasal bağ kurmak isterler.

36. (Y) 1A grubu elementler her zaman bir elektron almak isterler

37. ( D ) Son katmanlarında 5,6,7 elektron bulunduran elementler genellikle ametaldir .

38.( D ) Periyodik sistemde 2A grubunda yer alan Be metal , 3A da yer alan B yarı metaldir

39.( Y ) Yarı metaller fiziksel olarak daha çok ametallere kimyasal olarak metallere daha çok benzer.

40.( Y ) Helyumun son yörüngesinde 8 elektron vardır

41 .( Y ) Periyodik tablonun babası olarak bilinen bilim adamı Henry Moseley’ dır .

capture-20190330-182427.png