[9. sınıf 1. dönem 1. yazılı sınav](https://www.sorubak.com)

S.1) İnsanoğlunun arayış içinde olmasının sebebi nedir? (5p)

S.2) İnsanlar maddeleri karıştırıp yeni madde elde etme ihtiyacı neden doğmuştur? (5p)

<https://www.sorubak.com>

S.3) Eski çağ insanlarının yararını keşfettiği maddelere örnekler veriniz? (5p)

S.4) Yıllar boyu tedavi amaçlı kullanılan bitkilere örnek veriniz? (5p)

S.5) Eskiden beri mide üşütmelerine hangi bitkiler kullanılır? (5p)

S.6) Simya nedir? Tanımlayınız. (5p)

S.7) Aristoya göre dört öge kuramı nedir? Yazınız. (5p)

S.8) Simya ya katkı yapan İslam alimlerini adlarını yazınız? (5p)

S.9) Fe + S => FeS tepkimesinde 7 gram Fe ile 4 gram S birleşirse kaç gram FeS oluşur? (5p)

S.10) H2O bileşiğinde H / O = ? oranı kaçtır? Yazınız. ( H =1, O=16 ) (5p)

S.11) NO bileşiği ile NO2 bileşiğindeki O ‘ ler arası katlı oran nedir? (5p)

S.12) Kimyasal bağ nedir? Tanımlayınız. (5p)

S.13) Aşağıdaki atom ve iyonların katman elektron dağılımını yapınız? (5p)

a) 3Li =>

b) 8O-2 =>

S.14) Değerlik elektron sayısı nedir? Tanımlayınız. (5p)

<https://www.sorubak.com>

S.15) H2 S O4 bileşiğindeki S elementinin yükseltgenme basamağını hesaplayınız? (5p)

S.16) 1A grubu elementlerinin genel özelliklerini yazınız? ( En az 3 tane ) (5p)

S.17)Aşağıdaki elementlerinin Lewis yapısını gösteriniz? (5p)

a) 1H =>

b) 8O =>

S.18) Kök nedir? Tanımlayınız. (5p)

S.19) Mg+2 iyonu ile Cl- iyonlarının oluşturacağı formülü yazınız. (5p)

S.20) Aşağıdaki bileşiklerin adlarını yazınız. (5p)

a) MgBr2 =

b) H2O =

CEVAPLAR :

1- Kendini koruma ve yaşamını sürdürebilme.

2- Maddelerin dayanıklılığını artırmak için.

3- Tuz, göz taşı, şap bunları hastalıklardan korunma ve tedavi amaçlı kullanmışlardır.

4- Rezene, maydonoz.

5- nane- limon kabuğu.

6- Teorik temelleri olmayan sınama yanılma yoluna denir.

7- Su, toprak, hava, ateş

8- Cabir, Razi ve İbn-i Sina

9- 7+4=11 gram FeS oluşur.

10- H/O = 2/16 = 1/8

11- O’ler arası katlı oran ½ dir.

12- Atomları bir arada tutan kuvvetlere kimyasal bağ denir.

13- a) 3Li 2 1

b) 8O-2 2 8

14-Atomların son katmanında bulunan toplam elektron sayısına denir.

15- H2 S O4 2\*1+ x +(-2)\*4=0 2+ x +(-8)=0 x=+6 dır.

16-Bu elementler sırayla; H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr

\* Bu elementlerin atom numaraları sırayla; 1,3,11,19,37,55,87 dir.

\* Hidrojen hariç hepsi metaldir.

\* Oda şartlarında hidrojen hariç hepsi katı halde bulunurlar.( Hidrojen gaz)

\* Atomları arasında metalik bağ bulunur. Metalik bağ kuvvetleri zayıf olduğundan erime ve kaynama noktaları diğer metallere göre daha düşüktür.

\* Son katmanlarında 1 er elektron bulundurduklarından, kimyasal tepkimelerde 1elektron vererek +1 yükle yüklenirler. Yükseltgenirler. İndirgendirler.

\* Aktif metallerdir. Havanın oksijeniyle bile tepkimeye girerler.

\* Tabiatta bileşikleri genellikle oksitleri halinde bulunurlar.

\* Alkali metaller olarak bilinirler.

\* Saf halde, organik bileşiklerde saklanabilirler.

17- a) 1H H

b) 8O O

18-Kimyasal tepkimelerde tek bir iyon gibi davranan atom gruplarına kök denir.

19- MgCl2

20- a- MgBr2 = Magnezyum bromür b- H2O = Su