

!!!

1.  A) HClO  ) KOH  B) H<sub>2</sub>  ) a(OH)<sub>2</sub> ?
2.  A) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  ) KOH  B) H<sub>2</sub>O  ) N<sub>2</sub>O :
3.  A) Sb-As-Se-S  ) S-P-As-Sn  B) Al-Si-Mg-Na  ) Na-K-Rb-Cs :
4.  A) O-N-C-B  ) Si-Al-Mg-Na  B) Mg-Ca-Sr-Ba  ) Cs-Rb-K-Na :
5.  A)  )  B)  ) :
6.  A) NaCl  ) CaCl<sub>2</sub>  B) KClO<sub>3</sub>  ) KClO<sub>4</sub> :
7.  A) I<sub>2</sub>O<sub>7</sub>  ) Cl<sub>2</sub>O VII A 3-  B) ClO<sub>2</sub>  ) Cl<sub>2</sub>O<sub>6</sub> :
8.  A) K[Zn(OH)<sub>4</sub>]  ) K<sub>2</sub>ZnO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O ?  B) Zn(OH)<sub>2</sub>, K<sub>2</sub>O  ) K[Zn(OH)<sub>4</sub>], H<sub>2</sub>O
9.  A) NaClO, H<sub>2</sub>O  ) NaCl, H<sub>2</sub>O  B) NaClO, NaCl, H<sub>2</sub>O  ) NaClO<sub>2</sub>, NaCl, H<sub>2</sub>O :
10.  $S + F_2 = SF_6$  :  A) 2  ) 4  B) 5  ) 8
11.  A)  )  B)  ) :
12. Mr  A) 38  ) 44  B) 56  ) 76
13.  A) Ne, H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>  ) F<sub>2</sub>, Ar, Xe  B) Xe, Kr, He  ) N<sub>2</sub>, Xe, He :

14.

A) +6

) +4

B) +3

) +2

15.

A) Co

) Ni

B) Fe

) Au

?

16.

A) Ni<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

) Ni(CO)<sub>4</sub>

B) NiCO<sub>3</sub>

)

17.

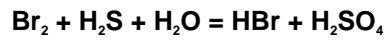
A) NaCl + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O

B) Na + H<sub>2</sub>O

) I<sub>2</sub> + KBr

18.



A) 1 4

) 4 1

B) 8 1

) 1 8

19.

A)

) ... 4d<sup>10</sup>5s<sup>2</sup>5p<sup>3</sup>

B)

)

20.

A)

)

B)

) -1.

21.

A) Au, Cd, Al

) Na, Cs, Mg

B) Br, Ne, Fe

) Cu, Zn, Ag

22.

A) 9,856

15

) 92,86 (21% -

B) 46,9

) 94,12

23.

A) (II), (II),  
 B) (I), ,

30%

) (II), (IV),  
 ) (I), (II),

24.

A)  
 B)

)  
 )

25.

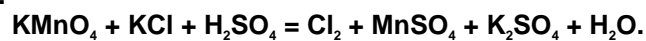
A)

)

B)

)

26.



A) 40

) 29

B) 39

) 41