மாதிரி வினாத்தாள்

d - தொகுதி தனிமங்கள் - பகுதி IV

12th Standard

வேதியியல்

Reg.No. : | | | | | | |

I.அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II.நீலம் அல்லது கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

Time : 01:30:00 Hrs

Total Marks : 50

பகுதி-அ

5 x 1 = 5

1) கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது அதிக எண்ணிக்கையிலான தனித்த எலக்ட்ரான்களைக் கொண்டுள்ளது?

(a) Mn^{2+} (b) Ti^{3+} (c) V^{3+} (d) Fe^{2+}

2) கீழே குறிப்பிட்டுள்ள கூற்றுகளில் தவறான ஒன்று எது ?

(a) காலமைனும், சிடரைட்டும் கார்பனேட்டும் (b) அர்ஜன்டைட்டும் , குப்ரைட்டும் ஆக்ஸடுகள்

(c) ஜிங்க் பிளெண்டும், பைரைட்டுகளும் சல்பைடுகள் (d) மாலகைட்டும், அசுரைட்டும் காப்பரின் தாதுக்கள்

3) காப்பரை உருக்கிப் பிரித்தெடுத்தலின் போது உருவாகும் கசடின் வாய்பாடு

(a) $Cu_2O + FeS$ (b) $FeSiO_3$ (c) $CuFeS_2$ (d) $Cu_2S + FeO$

4) மிகக்குறைந்த அணு எண்ணை கொண்ட இடைநிலைத் தனிமம்

(a) ஸ்கேன்டியம் (b) டைட்டேனியம் (c) ஜிங்க் (d) லாந்தனம்

5) எந்த இடைநிலைத்தனிமம் அதிக பட்ச ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலையைக் காட்டுகிறது ?

(a) Sc (b) Ti (c) Os (d) Zn

பகுதி - ஆ

5 x 3 = 15

6) இடைநிலைத் தனிமங்களின் அடர்த்தியைக் கொண்டு மிகவும் இலேசான மற்றும் மிகவும் கனமான தனிமங்களின் பெயர்களை கூறுக .

7) கீழ்க்கண்டவற்றுள் எந்தெந்த அயனிகள் நிறமில்லாத அணைவுச் சேர்மங்களை உருவாக்குகிறது . $Cu^{2+}, Zn^{2+}, Ti^{3+}, Ti^{4+}, Cd^{2+}$

8) காப்பர் சல்பேட்டின் நீர்மக் கரைசலுடன் KI கரைசலை சேர்க்கும் பொழுது என்ன நிகழ்வு ஏற்படும் ?

9) காப்பர் சல்பேட் படிகங்களை வெப்பப்படுத்தும் போது என்ன விளைவு ஏற்படும் ?

10) இடைநிலைத் தனிமங்கள் மாறுபடும் ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலையை பெற்றிருப்பதேன் ? காரணம் தருக.

பகுதி - இ

6 x 5 = 30

11) காப்பர் அதன் முக்கிய தாதுவிலிருந்து எவ்வாறு பிரித்தெடுக்கப்படுகிறது ?

12) பூர்த்தி செய்து சமன் செய்க

$a)\ K_2Cr_2O_7 \overset{\Delta}{\rightarrow}$

$b)\ K_2Cr_2O_7 + KOH \rightarrow$

$c)\ K_2Cr_2O_7 + KCl + H_2SO_4$

13) பூர்த்தி செய்து சமன் செய்க

$a)\ CuSO_4 \quad 5H_2O \overset{\Delta}{\rightarrow}$

$b)\ CuSO_4 + KI \rightarrow$

$c)\ CuSO_4 + NH_4OH \rightarrow$

14) பூர்த்தி செய்க

$a)\ AgNO_3 \overset{\Delta}{\rightarrow}$

$b)\ CuSO_4 + KCN \rightarrow$

$c)\ ZnCO_3 \overset{\Delta}{\rightarrow}$

15) பின்வரும் உலோகங்களுக்கான கலவைகளை எழுதி அவற்றின் வாய்ப்பாடுகளையும் எழுதுக

a) Ag b) Zn c) Au d) Cr e) Cu

16) குரோமியத்தின் உலோகக் கலவைகளை எழுதி அவற்றின் பயன்களையும் தருக.

****

QB365 QUESTION BANK 365 https://www.qb365.in