

மாதிரி வினாத்தாள்
மின் வேதியியல் II - பகுதி I
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 : 75

5 x 1 = 5

பகுதி - அ

- 1) ஓர் அரைகலத்தில் மின்வாயின் மின் அழுத்தம் என அழைக்கப்படுகிறது.
(a) ஒடுக்க மின் அழுத்தம் (b) அரை- அலை மின்னழுத்தம் (c) தனி மின்வாய் மின் அழுத்தம் (d) கலமின் அழுத்தம்
- 2) ஒரு மின்கலத்தின் e.m.f.ம் கல வினையின் கட்டில்லா ஆற்றல் மாற்றமும் எவ்வாறு தொடர்புபடுத்தப்படுகின்றன?
(a) $\Delta G = -nFE$ (b) $\Delta H = -nFE$ (c) $\Delta E = nFG$ (d) $\Delta F = nEG$
- 3) ஒரு ஏற்ற- ஒடுக்க வினை நிகழுமா நிகழாதா என்பதை முன் கூட்டி அறிய உதவுவது
(a) எலக்ட்ரான் கவர் ஆற்றல் (b) மின்வேதி வரிசை (c) எலக்ட்ரான் கவர் திறன் (d) சமான கடத்துத் திறன்
- 4) மின்வேதி வரிசையின் இறுதியில் இருக்கும் உலோகங்கள்
(a) வலிமை மிக்க ஒடுக்கும் கரணி (b) வலிமை மிக்க ஏற்றிகள் (c) மிதமான ஒடுக்கிகள் (d) மிதமான ஏற்றிகள்
- 5) $25^\circ C$ ல் வினைபொருள், விளைபொருள் இரண்டும் 1M செறிவில் இருக்கும் நிலையில் ஒரு மின்கலத்தின் emf
(a) அரைகல மின்னழுத்தம் (b) திட்டமின் அழுத்தம் (c) தனிமின் வாய் மின்னழுத்தம் (d) ஏற்ற - ஒடுக்க மின்னழுத்தம்

பகுதி - ஆ

5 x 3 = 15

- 6) திட்ட ஒடுக்க மின் அழுத்தங்கள் Fe^{3+}/Fe மற்றும் Fe^{2+}/Fe அரைகலன்களுக்கு முறையே $-0.035 V$ மற்றும் $-0.44 V$ ஆகும். எனில் எந்த ஏற்றவினை எளிதில் நடைபெறும்? $Fe^{3+} + Fe$ அல்லது $Fe^{2+} + Fe$.
- 7) எதிர்மின்வாய் மற்றும் நேர்மின்வாய்களில் மின்னாற்பகுப்பு கலன்களிலும், வேதிமின்கலன்களிலும் ஏற்படும் மாற்றங்கள் யாவை?
- 8) கீழ்க்கண்ட கல வினைக்கான மின்கல அமைப்பினைத் தருக. $Zn_{(s)} + 2AgNO_3 \rightarrow 2Ag_{(s)} + Zn(NO_3)_2$
- 9) திட்ட ஒடுக்க மின் அழுத்தம் $Fe^{3+}, Fe^{2+}/pt = +0.771 V$. எனில் எந்த அரை மின்கலத்துடன் மேற்சொன்ன அரைகலத்தை இணைக்கும்பொது e.m.f = $0.771 V$ ஆக இருக்கும்.
- 10) $Cl^-_{(aq)} / AgCl_{(s)} Ag$ அரைகலத்தின் அரைகல வினையை எழுதுக.

பகுதி - இ

6 x 5 = 30

- 11) கீழ்க்கண்ட வினையின் நிகழ்தன்மையைக் கண்டறி. $2Ag_{(s)} + Zn^{2+} \rightarrow 2Ag^+_{(aq)} + Zn_{(s)}$
- 12) கீழ்க்கண்ட வினையின் நிகழ்தன்மையைக் கண்டறி. $2Al_{(s)} + 3Sn^{4+}_{(aq)} \rightarrow 2Al^{3+}_{(aq)} + 3Sn^{2+}_{(aq)}$
- 13) கீழ்க்காணும் மின்கலத்தின் திட்ட e.m.f ஐக் கணக்கிடு. $Cd, Cd^{2+} || Cu^{2+}, Cu$ கலவினைகளையும் எழுதுக. திட்ட ஒடுக்க மின் அழுத்தங்கள் $Cu^{2+}, Cu = 0.34 V, Cd^{2+}, Cd = -0.40 V$ வினையின் போக்கைக் கண்டுபிடி.
- 14) விளக்குக டேனியல் மின்கலம்.
- 15) மின்கல அறிவியலில் காணும் சொற்றொடர்களைப் பற்றி குறிப்பு எழுதுக.
- 16) ஒரு மின்கலத்தின் அமைப்பைக் குறிப்பிடப் பயன்படும் IUPAC விதிமுறைகளை எழுதுக.

பகுதி - ஈ

2X10=20

- 17) a) கீழ்க்காணும் மின்கலத்தின் emf ஐயும், கலவினையின் திட்ட கட்டில்லா ஆற்றல், மாற்றத்தையும் கணக்கிடு. $Zn|Zn^{2+} || Ni^{2+}|Ni$
 $E^\circ_{Zn^{2+}|Zn} = -0.76 V, E^\circ_{Ni^{2+}|Ni} = -0.25 V$
- b) ஒரு Zn மின்வாய் $0.01 M ZnSO_4$ கரைசலில் $25^\circ C$ ல் கைக்கப்படுமேயானால், இதன் அரைகலமின் அழுத்தத்தைக் கணக்கிடு.
 $E^\circ = 0.763 V$
- 18) a) ஓர் அரை மின்கலத்தின் மின் இயக்கு விசையை (e.m.f) எவ்வாறு கண்டறிவாய்.
- b) திட்ட ஹைட்ரஜன் மின்வாய்(SHE) பற்றி குறிப்பு வரைக. அல்லது திட்ட ஹைட்ரஜன் மின்வாய்(SHE) எவ்வாறு அமைக்கப்படுகிறது? அது செயல்படும் விதத்தை விவரி.
