

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY**Diploma Semester -III Remedial Examination May - 2011****Subject code:332102****Subject Name: Physical Metallurgy-I****Date: 20 /05 /2011****Time: 02.30 pm – 05.00 pm****Total Marks: 70****Instructions:**

1. Attempt all questions.
2. Make suitable assumptions wherever necessary.
3. Figures to the right indicate full marks.
4. English version Authentic

- | | | | |
|-------------|-----|--|-----------|
| Q.1 | a | What do you understand by Physical Metallurgy. Explain its scope | 07 |
| | b | Explain Following terms with example.
1) System 2)Alloy 3)Phase | 07 |
| Q.2 | (a) | What is APF? Calculate APF for FCC. | 07 |
| | (b) | .Explain Gibbs phase rule with example | 07 |
| OR | | | |
| | (b) | Write a short note on defects in crystals. | 07 |
| Q.3 | (a) | Explain Lever rule with example | 07 |
| | (b) | Write steps for finding Miller indices for directions. Show [110] and [011] directions. | 07 |
| OR | | | |
| Q.3 | (a) | Explain the recovery,recrystallisation and growth stages on heating of metals and alloys | 07 |
| | (b) | Write steps for finding Miller indices for planes. Show (110) and (111) planes. | 07 |
| Q.4 | (a) | Explain different types of solid solutions. | 07 |
| | (b) | Differentiate between cold and hot working process. | 07 |
| OR | | | |
| Q. 4 | (a) | Differentiate between slip and twin | 07 |
| | (b) | Explain Work Hardening. | 07 |
| Q.5 | (a) | Draw a neat sketch of Metallurgical Microscope and explain resolution power and magnification. | 07 |
| | (b) | Explain a typical equilibrium diagram between two Metals partially soluble in solid state with suitable example. | 07 |
| OR | | | |
| Q.5 | (a) | Explain hume-rothery rules for solid solubility. | 07 |
| | (b) | Two Metals A and B show partial solubility. Melting point of A is 400 °C and B is 900 °C. They form eutectic at 600 °C and 65%A. Also at this temperature A dissolves 10%B and B dissolves 15%A. Draw Equilibrium diagram from above detail and explain the cooling of following alloys.1) 45%A alloy 2) 65%A alloy 3) 90% A alloy | 07 |

- પ્રશ્ન-૧ અ ડિઝિટલ મેટલર્જિ એટલે શું ? તેનો વ્યાપ સમજાવો. 07
- બ નીચેના પદો સમજાવો. 07
1) સીસ્ટમ 2) એલોય 3) ફેઝ
- પ્રશ્ન-૨ અ APF એટલે શું ? FCC માટે APF શોધો 07
- બ ગિબ્સ ફેઝ રુલ ઉદાહરણ સાથે સમજાવો. 07
- અથવા
- બ ક્રીસ્ટલમાં રહેલ ડીફેક્ટ પર ટુકનોધ લખો. 07
- પ્રશ્ન-૩ અ લીવર રુલ ઉદાહરણ સાથે સમજાવો. 07
- બ ક્રીસ્ટલમાં મીલર દીશાઓ માટે ની રિત સમજાવો. [૧૧૦] અને [૦૧૧] 07
દીશાઓ બતાવો.
- અથવા
- પ્રશ્ન-૩ અ ધાતુ અને મીશ્ર ધાતુ ને ગરમ કરતા ઉદભાવતા રીકવરી, રીક્ટેલાઈસેસન, 07
ગ્રોથ તબક્કાઓ સમજાવો.
- બ ક્રીસ્ટલમાં મીલર સમતલો માટે ની રિત સમજાવો. (૧૧૦) અને (૧૧૧) 07
સમતલો બતાવો.
- પ્રશ્ન-૪ અ વિવિધ પ્રકાર ના સોલીડ સોલ્યુશન સમજાવો. 07
- બ કોલ્ડ વર્કીંગ અને હોટ વર્કીંગ વચ્ચેનો તફાવટ સ્પષ્ટ કરો 07
- અથવા
- પ્રશ્ન-૪ અ સ્લીપ અને ટ્વીન વચ્ચેનો તફાવટ સ્પષ્ટ કરો 07
- બ વર્ક હાર્ડનીંગ સમજાવો. 07
- પ્રશ્ન-૫ અ મેટલર્જિકલ માઇક્રોસ્કોપ ની આકૃતિ દોરિ રીસોલ્વીંગ પાવર અને મેગ્નેફિકેસન 07
સમજાવો
- બ જરુરી ઉદાહરણ લઈ બે ધાતુ એકબીજામા આંશક અદ્રાવ્ય છે તે દર્શાવતો 07
લાક્ષણિક સમતોલન આલેખ દોરી સમજાવો
- અથવા
- પ્રશ્ન-૫ અ સોલીડ સોલ્યુબીલીટી માંટે નો હ્યુમ-રોથ્રી રુલ સમજાવો. 07
- બ બે ધાતુ 'અ' અને 'બ' એકબીજામા આંશીક દ્રાવ્ય છે. ગલનબિંદુ તાપમાન : 07
'અ' ૪૦૦° સે. તથા 'બ' ૬૦૦° સે. છે. ધાતુ 'અ' અને 'બ' ૬૦૦° સે. અને
૬૫% 'અ' પર યુટેકટીક બનાવે છે તથા આ તાપમાને ધાતુ 'અ' માં ૧૦%
'બ' અને ધાતુ 'બ' માં ૧૫% 'અ' દ્રાવ્ય છે. સમતોલન આલેખ દોરિ
નીચેની મીશ્ર ધાતુ નું ઠારણ સમજાવો
1) ૪૫ % 'અ' મીશ્ર ધાતુ 2) ૬૫ % 'અ' મીશ્ર ધાતુ
3) ૯૦ % 'અ' મીશ્ર ધાતુ
