CH203

Roll No. :	
------------	--

2018 CHEMICAL PROCESS CALCULATIONS

निर्धारित समय : तीन घंटे]

[अधिकतम अंक: 70

Time allowed: Three Hours]

[Maximum Marks: 70

नोट: (i) प्रथम प्रश्न अनिवार्य है, शेष में से किन्हीं **पाँच** के उत्तर दीजिये।

Note: Question No. 1 is compulsory, answer any FIVE questions from the remaining.

(ii) प्रत्येक प्रश्न के सभी भागों को क्रमवार एक साथ हल कीजिये। Solve all parts of a question consecutively together.

- (iii) प्रत्येक प्रश्न को नये पृष्ठ से प्रारम्भ कीजिये। Start each question on fresh page.
- (iv) दोनों भाषाओं में अन्तर होने की स्थिति में अंग्रेजी अनुवाद ही मान्य है। Only English version is valid in case of difference in both the languages.
- निम्नलिखित पदों को संक्षिप्त में समझाइए :

Explain the following terms in brief:

- (i) पुनर्चक्रण प्रक्रम Recycle operation
- (ii) मोलरता व मोललता Molarity and Molality
- (iii) रासायनिक विश्लेषण Chemical analysis
- (iv) কুন্সী ঘटक Key component
- (v) अवशोषण ऊर्जा Heat of absorption

 (2×5)

(1 of 4)

P.T.O.

2. (i) इकाई से आप क्या समझते हैं ? इसके बदलाव के महत्त्व को समझाइए।

What do you understand by unit? Explain the importance of its conversion.

(ii) रेनॉल्ड नम्बर की गणना की जा सकती है

$$N_{Re} = \frac{DV\rho}{\mu}$$

 N_{Re} का मान ज्ञात कीजिए । यदि D=3 in, V=6 ft/sec, $\rho=0.08$, Vom/ft^3 , $\mu=2.232$ Vsm /ft-s. विभिन्न इकाइयों को बदलते हुए (निम्नानुसार) N_{Re} का मान निकालते हुए दर्शाइए कि N_{Re} के मान में कोई अन्तर नहीं है । D-m में V m/sec में, ρ kg/m^3 में तथा μ kg/m-s में बदिलए ।

Reynold number may be calculate by $N_{Re} = \frac{DV\rho}{\mu}$

Calculate the value of N_{Re} . If D=3 in, V=6 ft/sec, $\rho=0.08$, Vom/ft^3 , $\mu=2.232$ Vsm /ft-s. Convert the value of D in m, V in m/sec, ρ in kg/m³ and μ is kg/m-s and show that the value of N_{Re} does not change. (4+8)

उ. एक विलयन 100 kg/hr की दर से एक सेपरेटर में प्रवेशित किया जाता है। इस विलयन में 50% एथैनॉल, 10% मेथैनॉल तथा शेष जल है। इसका निकास दो धाराओं में है। एक धारा का प्रवाह 60 kg/hr है एवं संगठन 80% एथैनॉल, 15% मेथैनॉल तथा शेष जल है। अन्य धारा का प्रवाह व संगठन ज्ञात कीजिए।

A solution is fed into a separation with the rate of 100 kg/hr. The solution contains 50% ethanol, 10% methanol and rest water. The output is in 2 stream. One stream with rate 60 kg/hr having the composition of 80% ethanol, 15% methanol and rest in water. Calculate the flow rate and composition of another stream. (12)

- (i) रासायनिक अभिक्रिया की यील्ड को परिभाषित कीजिए।
 Define yield for a chemical reaction.
 - (ii) एक घरेलू नमक के विलयन में 100 kg पानी तथा 20 kg नमक है। इस विलयन का घनत्व 1323 kg/m³ है। इस विलयन के सान्द्रता ज्ञात कीजिए। (a) भार अंश, (b) भार/आयतन अंश, (c) मोल अंश, (d) मोलल सान्द्रता के रूप में।

A common salt solution 100 kg water and 20 kg salt. If the density of solution is 1323 kg/m³. Calculate the concentration of salt in this solution as a (a) weight fraction, (b) weight/volume fraction, (c) mole fraction, (d) molal concentration. (4+8)

- 5. (i) तापमान नापने में प्रयुक्त होने वाली इकाइयों को लिखिए। उनके बदलने में प्रयुक्त होने वाले सूत्र भी लिखिए।
 - Write various units used for measuring temperature. Also, write their conversion formula.
 - (ii) प्रक्रम गणना में सम्पूर्ण एवं अवयव संतुलन से आप क्या समझते हैं ? विस्तार से समझाइए ।
 What do you understand by total and component balance in process calculation ?
 Explain in detail. (6+6)
- 6. (i) एक आदर्श गैस में प्रयुक्त होने वाले विभिन्न नियम लिखिए। इनके उपयोग भी लिखिए। Write various laws used for ideal gas. Also, write their applications.
 - (ii) ऊष्पागतिकी के प्रथम नियम का वर्णन विस्तार से कीजिए। इसके विभिन्न उपयोग भी लिखिए।

 Describe first law of thermodynamics in detail. Write its various application. (6+6)
- 7. (i) विभिन्न यूनिट ऑपरेशन में स्टोइकोमैटरिक की भूमिका का वर्णन कीजिए।

 Describe the role of stoichiometric in various unit operations.
 - (ii) परिवर्ती एव अपरिवर्ती दशा से आप क्या समझते हैं ? What do you understand by steady state and unsteady state ?

(6+6)

8. निम्न में से किन्हीं **तीन** पर संक्षेप में लिखिए :

Write short notes on any Three of the following:

- (i) ऊष्माधारिता Heat capacity
- (ii) रुद्धोष्म लौ तापमान Adiabatic flame temperature
- (iii) सल्फर का ऑक्सीकरण Oxidation of sulphur
- (iv) वैद्युत रसायन अभिक्रिया Electrochemical reactions

 (4×3)

jane Syara akan Sanga Sanga kanan kana Kanan ka

TO THE PARTY OF THE THE PARTY OF THE PARTY O