Subject:Chemistry(Subjective)

Attempt any six (12).

Define standard atmospheric pressure and write its units.

- ² Which is kept constant in Charles law.
- ³ What is meant by condensation?
- ⁴ Define transition temperature. Give example.
- 5 What is meant by 'like dissolve like'? Explain with example.
- ⁶ Write any four examples of colloidal solution.
- ⁷ What is the difference between solute and solvent?
- ⁸ Explain percentage volume/mass ² with example.

Attempt any six (12).

- What are spontaneous and non spontaneus reactions?
- electrolytic cell?
- 3 What is pacemaker?
- ⁴ How electroplating of Zinc is carried out?
- ⁵ Complete and balance the following chemical equation. $Mg + N_1 = ?$
- ⁶ Give any two uses of platinum.
- ⁷ What is meant by malleable and ductile metal?
- ⁸ Write down the names of two very reactive metals.

Attempt all (18).

- 1 (a) Define Boyel's law and verify it with an example.
- Compare and contrast the characteristics of solution, colloids and suspensions.
- ² (a) Describe in detail the electrolysis of NaCl in Downs cell.
- (b) Compare and contrast the properties of Alkali metals and alkaline earth metals.

سٹینڈرڈ ایٹاسفیرک پریشر کی تعریف کریں اور اسکابونٹ لکھیں۔

- چارلس کے قانون میں کس مقدار کومستقل رکھاجاتاہے؟
 - کنڈ پنسیش سے کیام ادہے؟
 - ٹرانزیشن ٹمیریج کی تعریف کریںاور مثال دیں۔
- 'Like dissolve like' کا کیامطلب ہے؟ مثال سے وضاحت
 - ۔ کولائیڈل سلوشن کی چار مثالیں دیں۔
 - سولیوٹ اور سالوینٹ میں فرق کریں۔

- 2 What types of reaction take place at anode in البيكٹر ولائر على سيل ميں اينوڈير کس طرح کے تعاملات ہوتے ہیں ؟

 - زنک کی الیکٹر ویلیٹنگ کسے کی جاتی ہے؟
 - مندرجه مساوات کو مکمل اور متوازن کریں۔

 $Mg + N_2 \rightarrow ?$

- یلالینیم کے دو استعالات لکھیں۔
- میلبل اور ڈ کٹائل سے کیامر ادہے؟
- دوانتہائی ری ایکٹومیٹلز کے نام لکھیں۔

a) ابوائل کا قانون بیان کریں اور ایک مثال سے اس کی تصدیق کریں۔

(b) سلوشز، کولا کڈزاور سسپنشن کے خصوصات کاموازنہ کر س۔

a) ڈاؤنز سیل میںNaCl کی الیکٹر ولائسز بیان کریں۔

(b) الکلی میشلز اور الکلائن ارتجه میشلز کی خصوصات کاموازنه کریں۔