

Chapter: 5

- प्र. 1 (अ) दिलेल्या पर्यायांपैकी योग्य पर्यायाचा क्रमांक लिहा. (2)
- 1) हा मूलद्रव्याचा रेणू आहे.
अ. ऑक्सीजन ब. पाणी क. अरगॉन ड. कार्बन
- 2) सोडून बाकी सर्व निष्क्रीय वायू आहेत.
अ. निऑन ब. अरगॉन क. क्रिप्टॉन ड. हायड्रोजन
- (ब) सत्य किंवा असत्य लिहा (1)
समस्थानिकांचे अणुवस्तुमानांक समान परंतु अणुअंक विभिन्न असतात.
- (क) वेगळा घटक ओळखा (1)
सोडिअम, हायड्रोजन, क्लोरिन, मॅग्नेशियम
- (ड) नावे लिहा. (1)
कवचांच्या क्रमांकासाठी वापरलेली संज्ञा
- प्र. २ पुढील प्रश्नांची उत्तरे लिहा. (कोणतेही तीन) (6)
- 1) टिपा लिहा
समस्थानिके:
- 2) अणूला अंतर्गत संरचना आहे हे कोणत्या शोधामुळे लक्षात आले?
- 3) कॅल्शियमचा अणुअंक व अणुवस्तुमानांक अनुक्रमे 20 व 40 आहे. यावरून कॅल्शियमच्या केंद्रकात किती न्यूट्रॉन असतील ते काढा.
- 4) डाल्टनच्या अणुसिद्धांतामधील भरीव अणू व थॉमसनच्या प्रारूपातील भरीव अणू यांच्यात का फरक आहे?
- प्र.3 उत्तरे स्पष्टीकरणासह लिहिणे. (कोणतेही तीन) (9)
- 1) नामनिर्देशित सुबक आकृती काढा.
H, He, C, Ne, Na या अणूंचे कवचांच्या रेखाटनाने इलेक्ट्रॉन संरूपण.
- 2) विस्फोट टाळण्यासाठी अणुभट्टीमध्ये केलेल्या योजना सांगा.
- 3) रूदरफोर्डचा विकीरण प्रयोग सुबक व नामनिर्देशित आकृतीच्या सहाय्याने स्पष्ट करा.
- 4) रूदरफोर्डच्या विकीरण प्रयोगाचे निष्कर्ष सांगा.