

३. रासायनिक अभिक्रिया व समीकरणे
(2 and 3 Marks Questions)

प्रश्न- १ टिपा लिहा

१) रेडॉक्स अभिक्रिया

प्रश्न -२ फरक स्पष्ट करा .

- १) संयोग अभिक्रिया आणि अपघटन अभिक्रिया
- २) उष्माग्राही अभिक्रिया आणि उष्मादायी अभिक्रिया
- ३) ऑक्सिडीकरण आणि क्षपण

प्र.३ नियम, व्याख्या, एकक, सूत्र लिहा .

- १) रासायनिक बदल म्हणजे काय ?
- २) अभिकारक व उत्पादक म्हणजे काय ते सोदाहरण सोदाहरण लिहा .
- ३) रासायनिक अभिक्रिया म्हणजे काय ?
- ४) संयोग अभिक्रिया म्हणजे काय ?
- ५) अपघटन अभिक्रिया म्हणजे काय ?
- ६) औष्णिक अपघटन अभिक्रिया म्हणजे काय ?
- ७) विद्युत अपघटन अभिक्रिया म्हणजे काय /
- ८) विस्थापन अभिक्रिया म्हणजे काय ?
- ९) दुहेरी विस्थापन अभिक्रिया म्हणजे काय ?
- १०) पुढील संज्ञा स्पष्ट करा : १) उष्माग्राही अभिक्रिया २) उष्मादायी अभिक्रिया
- ११) शीघ्र अभिक्रिया म्हणजे काय ?

१२)

व्याख्या द्या : ऑक्सिडीकरण अभिक्रिया

प्रश्न -४ फरक स्पष्ट करा .

- ४) संयोग अभिक्रिया आणि अपघटन अभिक्रिया
- ५) उष्माग्राही अभिक्रिया आणि उष्मादायी अभिक्रिया
- ६) ऑक्सिडीकरण आणि क्षपण

प्र . ५ शास्त्रीय करणे द्या

- १) दरवाज्या व खिडक्यांना जाल्या वापरण्यापूर्वी रंग देतात .
- २) रासायनिक समीकरणे लिहिताना अभिकारके व उत्पादिकांच्या भौतिक अवस्था दर्शविणे आवश्यक असते .
- ३) चुनखडी तापवून मिळालेला वायू ताज्या चुन्याच्या निवलीतून जावू दिल्यास निवली दुधाळ होते .
- ४) खाद्यतेल दीर्घकाळ साठवण्यासाठी हवाबंद दाबा वापरणे योग्य ठरते
- ५) कॅल्शियम कार्बोनेट बरोबर संहत हाड्रोक्लोरिक ॲसिडची अभिक्रिया त्याबरोबरच्या विरल हाड्रोक्लोरिक ॲसिडच्या अभिक्रियेपेक्षा जलद गतीने होते .
- ६) जेव्हा तांब्याच्या वस्तू प्रकाश किंवा हवेतील आर्द्रतेच्या सान्निध्यात येतात , तेव्हा त्यांचे क्षरण होते .
- ७) चांदीची भांडी हवेच्या आर्द्रतेच्या सान्निध्यात आल्यास काळी पडतात .