

GLORIOUS CHEMISTRY CLASSES

Base on molarity

1. 450 ml एसीटिक अम्ल के जलिय विलयन में 18 gm एसीटिक अम्ल विलेय है तो विलयन की सान्द्रता मोल प्रति मिली में क्या होगी
2. 30 ग्राम ग्लूकोज के जलिय विलयन की सान्द्रता 0.25 मोलर है, विलयन का आयतन क्या होगा ?
3. 1.2 mol/ml NaOH के जलिय विलयन का आयतन क्या होगा ? यदि NaOH की मात्रा 10 gm है।
4. 300 ml यूरिया के जलिय विलयन की मोलरता 0.5M हो तो यूरिया की मात्रा क्या होगी?
5. 1.5 mol/ml 'शक्कर के जलिय विलयन का आयतन 250 ml हो तो विलयन में 'शक्कर की मात्रा क्या होगी ?
6. 39g बेंजीन की जलिय विलयन के 350 ml की मोलरता क्या होगी?
7. 20 g NaOH की अभिक्रिया 20g HCl के साथ कराई जाती है, तो इनमें से कौन सीमांत होगा।
8. 10g CaCO_3 की अभिक्रिया के लिए कितने ग्राम HCl की आवश्यकता होगी। स्टार्चियोमिट्री के अनुसार ।
9. 400 ml NaOH के जलिय विलयन की सान्द्रता 0.25 M है तो विलयन में NaOH की मात्रा क्या होगी।
10. 0.5 M ग्लूकोज क जलिय विलयन में 20g ग्लूकोज विलेय हो विलयन का आयतन क्या होगा?
11. 0.25M Na_2SO_4 के जलिय विलयन का आयतन 400 ml हो तो Na_2SO_4 की मात्रा क्या होगी?
12. 1.7 g NH_3 अम्लीय विलयन में विलेय है विलयन की मोलरता 0.3 M हो तो विलयन का आयतन क्या होगा?
13. 120 ml सोडियम सल्फेट के जलिय विलयन की सान्द्रता 2.5 M है, तो विलयन में सोडियम सल्फेट की मात्रा क्या होगी ?
14. 20 ग्राम कैल्शियम कार्बोनेट की पूर्ण अभिक्रिया के लिए कितने ग्राम H_2SO_4 की आवश्यकता होगी। स्टार्चियोमिट्री के अनुसार ।

The king of chemistry.

क्यों पड़े हो चक्कर में कोई नहीं है G.C.C के टक्कर में

Note :- बिना कार्ड का क्लास प्रवेश करना शक्त माना है । अतः कार्ड के साथ प्रवेश करें ।
धन्यवाद