

- |   |   |
|---|---|
| <p>(1) <math>\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}^{3+}</math> にチオシアン酸カリウム水溶液を加えると、血赤色溶液になる。</p> <p>(2) 電解液をリン酸とする水素-酸素燃料電池において、正極での反応を半反応式で示せ。</p> <p>(3) サリチル酸に無水酢酸を作用させると <input type="text"/> になる。</p> <p>(4) サリチル酸に <input type="text"/> 水溶液を加えると赤紫色を呈する。</p> <p>(5) Ca の炎色反応は <input type="text"/> 色である。</p> <p>(6) 乳酸の構造式。</p> <p>(7) 地殻中に質量パーセントで酸素の次に多く存在する元素は <input type="text"/> である。</p> <p>(8) 金属結晶は固体状態でも電気を通すことができる。これは金属結晶が <input type="text"/> を持っているために起こる。</p> <p>(9) 異なる原子が共有結合を形成したとき、それぞれの原子が共有電子対を引きつける強さを数値で表したものを、その原子の <input type="text"/> という。</p> <p>(10) 塩基性酸化物とは何か。</p> <p>(11) Zn は <input type="text"/> 遷移/典型 元素である。</p> <p>(12) 酸化アルミニウムは水に溶けやすい。</p> <p>(13) <math>\text{CH}_3\text{COONa}</math> に <math>\text{NaOH}</math> を加えて熱すると気体の <input type="text"/> が得られる。</p> <p>(14) 特定の物質をよく溶かす溶媒を使って、混合物からその物質を分離する方法を <input type="text"/> という。</p> <p>(15) 硫黄の同素体のうち斜方硫黄と単斜硫黄は、S 原子が <input type="text"/> 個環状に結びついて成り立っている。</p> | <p>(16) フッ化水素は <input type="text"/> に濃硫酸を加えて熱することによって得られる。</p> <p>(17) ニトロベンゼンに <input type="text"/> と塩酸を加えて加熱すると、ニトロ基が還元されてアミノ基に変化し、アニリンが得られる。</p> <p>(18) アニリンに二クロム酸カリウムの硫酸酸性溶液を加えると、<input type="text"/> 色の物質が得られる。</p> <p>(1) _____</p> <p>(2) _____</p> <p>(3) _____</p> <p>(4) _____</p> <p>(5) _____</p> <p>(6) _____</p> <p>(7) _____</p> <p>(8) _____</p> <p>(9) _____</p> <p>(10) _____</p> <p>(11) _____</p> <p>(12) _____</p> <p>(13) _____</p> <p>(14) _____</p> <p>(15) _____</p> <p>(16) _____</p> <p>(17) _____</p> <p>(18) _____</p> |
|---|---|