

【一化基础大合集】【氯及其化合物】【易错汇总】3 氯的重要性质之高考 20 问

氯的重要性质

1. 重要反应方程式

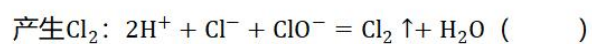
2. 制备方法

氯及其化合物之高考 20 问

- (1) (广东新高考) 用 84 消毒液对图书馆桌椅消毒, 因为含氯消毒剂具有氧化性 ()
- (2) (湖南新高考) 净化实验室制备的 Cl_2 : 气体依次通过盛有饱和 NaCl 溶液、
浓 H_2SO_4 的洗气瓶 ()
- (3) (辽宁新高考) 22.4L Cl_2 (标准状况)与水充分反应转移 1mol 电子 ()
- (4) (浙江选考) 电解饱和食盐水可以得到金属钠和氯气 ()
- (5) (山东新高考) 含氯消毒剂用于环境消毒涉及氧化还原反应 ()
- (6) (浙江选考) 液氯可以储存在钢瓶中 ()
- (7) (天津高考) 将废铁屑加入 FeCl_2 溶液中, 可用于除去工业废气中的 Cl_2 ()
- (8) (江苏高考) MnO_2 和稀盐酸反应制取 Cl_2 ()
- (9) (浙江选考) 高锰酸钾与浓盐酸制氯气的反应: $\text{MnO}_4^- + 4\text{Cl}^- + 8\text{H}^+ = \text{Mn}^{2+} + 2\text{Cl}_2\uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$ ()
- (10) (北京高考) 实验: 石蕊试液滴入氯水中、现象: 溶液变红, 迅速褪色, 此与氧化还原有关 ()
- (11) (2018 海南高考) 氯水具有较强的氧化性, 可用于漂白纸张、织物等 ()
- (12) (2015 四川高考) 漂粉精作消毒剂 ()
- (13) (2015 山东高考) 向 NaBr 溶液中滴入少量氯水和苯, 振荡、静置, 溶液上层呈橙红色,
结论: Br^- 还原性强于 Cl^- ()
- (14) (2013 海南高考) 向 FeBr_2 溶液中通入足量 Cl_2 的离子方程式为:
 $2\text{Fe}^{2+} + 4\text{Br}^- + 3\text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Br}_2 + 6\text{Cl}^-$ ()
- (15) (2013 四川高考) 次氯酸钠溶液可用于环境的消毒杀菌 ()

(16) (江苏高考) 常温下干燥的 Cl_2 能用钢瓶储存, 所以 Cl_2 不与铁反应 ()

(17) (北京高考) 某消毒液的主要成分为 NaClO , 该消毒液与洁厕灵 (主要成分为 HCl) 混用,



(18) (江苏高考) 向 FeCl_2 溶液中滴加氯水, 溶液颜色变成棕黄色, 说明氯水中含有 HClO ()

(19) (江苏高考) 氯水的颜色呈浅黄绿色, 说明氯水中含有 Cl_2 ()

(20) (江苏高考) 用装置甲制取氯气, 用装置乙除去氯气中的少量氯化氢 ()

