

高二化学试题参考答案

1.B 2.B 3.D 4.C 5.C 6.C 7.D 8.A 9.A 10.C

11.CD 12.D 13.B 14.AB 15.BC

16.(12 分)

(1)N(1 分) Br(1 分)

(2)① $4s^2 4p^5$ (2 分) ② $5:18$ (2 分)(3)5(2 分) (4) $<$ (2 分)

(5)F(2 分)

17.(11 分,除特别注明外,其余每空 2 分)

(1)+76.4

(2)②(1 分) 升高温度,反应以反应④为主, H_2 增大幅度大于 CO(3) CO_2, h^+ (4) $CO_2 + 4e^- + 4H^+ = HCHO + H_2O$

(5)36

18.(13 分,除特别注明外,其余每空 2 分)

(1)增大接触面积,提高反应速率与碱浸效率

(2) $PbSO_4, CaSO_4$ (3)防止双氧水分解,及浓氨水的挥发与分解 2.8×10^{-9} (4) $Ca^{2+} + 2HF = CaF_2 \downarrow + 2H^+$ 5.7(5) H_2SO_4 (1 分)

19.(8 分)

(1) $<$ (2 分) 5(2 分)(2) $>$ (2 分)(3) $\frac{m-n}{n} \times 10^{-7}$ (2 分)

20.(16 分)

(1)①平衡气压,使浓盐酸顺利滴下(2 分) ②氢氧化钠溶液(2 分)

(2)在装置 A、B 之间增加盛有饱和食盐水的洗气瓶(2 分)

(3)使生成的 NaOH 转化为 NaClO 继续参与反应,以提高原料利用率(2 分)

(4)冷水洗涤(2 分)

(5)①锥形瓶内溶液的蓝色恰好褪去,且半分钟不恢复原色(2 分) ② $\frac{22cV}{m}$ (2 分)

③偏低(2 分)