20. 磁铁矿石(主要成分为 Fe_3O_4)是常用的炼铁原料,工业上可通过如下反应:

 Fe_3O_4+4CO = 3 $Fe+4CO_2$ 将其中的 Fe_3O_4 转化为 Fe.

- (1) Fe₃O₄中铁、氧的微观粒子数目之比为____。
- (2) 假设炼铁过程中铁没有损耗,用含 348 吨 Fe₃O₄的磁铁矿石理论上可以炼出含铁 96%的生铁的质量是多少(写出计算过程)?