配平下列化学方程式的结果分别为：

（1）­\_ Fe3O4 ＋­­\_ CO－\_ Fe ＋ \_ CO2，正确的是（ ）

A. 1；4；3；4 B. 1；3；4；3 C. 0；4；3；4 D. 0；3；4；3

（2）\_ Al ＋ \_ Fe3O4 ─ \_ Fe ＋ \_ Al2O3，正确的是（ ）

A. 8；9；4；3 B. 8；3；9；4 C. 4；3；9；8 D. 3；4；9；8

解析：

（1）用观察法配平

从反应式不难分析出：每一个CO分子从Fe3O4中夺取了一个氧原子生成一个CO2分子，而一个Fe3O4分子可使四个CO分子氧化成CO2分子，所以配平的化学方程式为：Fe3O4＋4CO===3Fe＋4CO2。

（2）用最小公倍数法配平

求出Fe3O4和Al2O3中氧原子个数（4和3）的最小公倍数为12。这样Fe3O4前的系数为＝3，Al2O3前的系数为＝4。然后用观察法推出Fe和Al前的系数。该小题配平的化学方程式为：8Al＋3Fe3O4===9Fe＋4Al2O3。

答案：（1）A；（2）B