

33. 答案: D

於 Mn 的氧化物中，

Mn 的質量 : O 的質量 = 49.59 : 50.41

Mn 的原子數量 : O 的原子數量

= 49.59/54.5 : 50.41/16

= 0.9099 : 3.1506

= 1 : 3.463

~ 2 : 7

所以 Mn 的氧化物的實驗式 (empirical formula) 是  $\text{Mn}_2\text{O}_7$ ，即答案為 D。