

國立嘉義高中 110 學年度學術性向資賦優異【數理類】複選評量-化學能力評量參考答案

題號	答案
1.	700
2.	D>B>A>C
3.	25%
4.	1:1
5.	2 : 1 : 4
6.	(1)X=N , Y=Mg , Z=Cl (2)AD
7.	(1) (1,4,1,2,2) (2) 50 %
8.	(1) 3.14 倍 (2) C (3) D
9.	$  \begin{array}{c}  \text{H} \quad \text{O} \\    \quad    \\  \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\    \\  \text{H}  \end{array}  $ <p>(1)</p> <p>(2) ∵NaOH<sub>(s)</sub>易潮解不易精確稱量，且 NaOH 溶液易吸收空氣中的 CO<sub>2</sub>，造成濃度發生變化</p> <p>(3) 由無色變為淡粉色且粉色維持數秒不消失</p> <p>(4) 0.1 M</p> <p>(5) 4.8%</p> <p>(6) 不行，因為用來作為酸鹼滴定的標準溶液要用強酸或強鹼才可以與分析物反應完全</p>
10.	(1) Pb (2) 9650 s (3) 16 g (4) 36.2 %