

## 2015 学年华询高一年级期中化学答案

本卷原子量：H—1，C—12，O—16，Cl—35.5，Na—23，He—4，Zn—65，  
Fe—56，Al—27，Mg—24，N—14，Ag—108，S—32

### 一、选择题（共 60 分）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
B	A	C	A	B	D	C	B	D	B
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
D	B	C	D	A	D	C	D	B	C

### 二、填空题（共 26 分）

21. (5 分)

(1) 11.2 (2) 1.5 (3) 11.2 (4) 2NA  
(5) 0.5NA

22. (6 分) 物质的量之比为 1:1，体积比为 1:1，分子个数比为 1:1，原子个数比为 1:2，电子个数比为 8:5，密度比为 2:1。

23. (4 分) (1) <sup>35</sup>Cl 的相对原子质量 (2) <sup>35</sup>Cl 的质量数 (<sup>35</sup>Cl 的近似相对原子质量)  
(3) 氯元素的相对原子质量 (4) 氯元素的近似相对原子质量

24. (5 分) 1 mol/L；物质的量浓度为 1 mol/L；  
含溶质 0.04 g。溶质的物质的量浓度为 0.01 mol/L，  
其中含 Na<sup>+</sup> 0.023 g。

25. (6 分)

(1) 请依次写出各微粒的符号 A Mg、B O<sup>2-</sup>、E H；  
(2) C 微粒的结构示意图为 略。  
(3) A、D 两元素形成的化合物的名称是 略，化学式是 MgCl<sub>2</sub>。

### 三、计算题（共 14 分）

26. (10 分) 95g/mol 24

27. (4 分) 0.29

### 附加题（共 20 分）

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