

國立楊梅高中 102 年第 1 次教師甄選初試試題 化學科 參考答案

壹：單選題：(每題 2 分，共 24 分)

1	2	3	4	5	6
B	D	A	D	B	B
7	8	9	10	11	12
C	A	C	B	D	D

貳：非選擇題：(共 76 分)請依題號順序書寫，題號需標示清楚

一、

- (1) AgI,
- (2)  $1.56 \times 10^{-8} \text{M}$ 、 $9.6 \times 10^{-9} \text{m}$ ,
- (3)  $9.6 \times 10^{-12}$

二、

- (1) 64;
- (2)  $x=2$ ,  $y=3$ ;
- (3) 1

三、

- (1) 2
- (2) 2:3

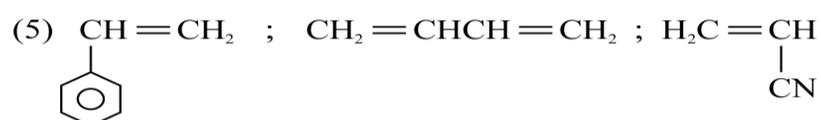
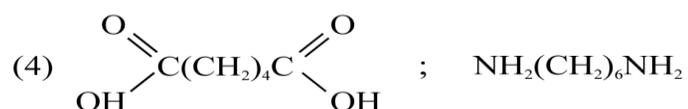
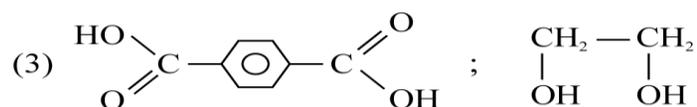
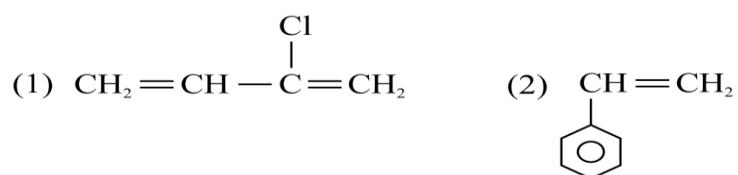
四、

- (1) 直線形  $\text{dsp}^3$
- (2) 平面三角形  $\text{sp}^2$
- (3) 平面四方形  $\text{sp}^3\text{d}^2$
- (4) 平面四方形  $\text{dsp}^2$
- (5) 正四面體  $\text{sp}^3$

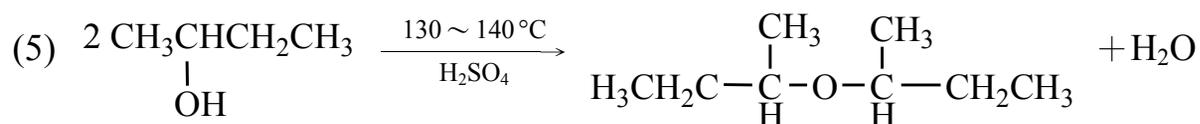
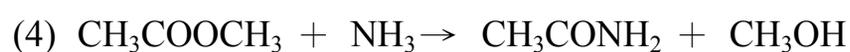
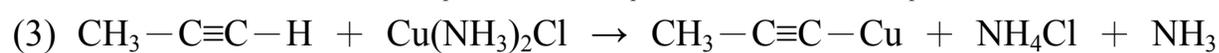
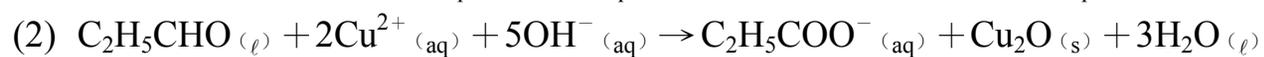
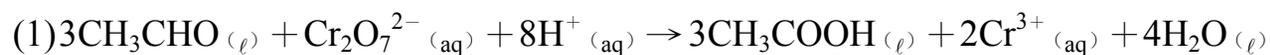
五、

- (1) 0.52V
- (2) 0.99V

六、



七、



八、

(1) II 區

(2) f

(3) 128 : 27

(4)  $n = \infty \rightarrow n = 1$

(5) 36 : 5

九、

(1) 平衡向右， $[\text{Ba}^{2+}]$  增大

(2) 平衡向右， $[\text{CaCO}_3]$  不變

(3) 平衡向右， $[\text{H}^+]$  減小

(4) 平衡不移動， $[\text{CaO}]$  不變

(5) 平衡向左， $[\text{Fe}^{3+}]$  減小

十、

沉澱 A：PbCl<sub>2</sub>

濾液 B：Ag(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub><sup>+</sup>Cl<sup>-</sup>

沉澱 C：AgCl

沉澱 D：CuS

沉澱 E：Mg(OH)<sub>2</sub>

濾液 F：Zn(OH)<sub>4</sub><sup>2-</sup>

十一、

陽極：CH<sub>3</sub>OH + H<sub>2</sub>O → CO<sub>2</sub> + 6H<sup>+</sup> + 6e<sup>-</sup>

陰極：O<sub>2</sub> + 4H<sup>+</sup> + 4e<sup>-</sup> → 2H<sub>2</sub>O