

I-TRẮC NGHIỆM(7 điểm)

Đề 135	Đề 246	Đề 357	Đề 490
1. B	1. B	1. D	1. D
2. B	2. B	2. A	2. A
3. D	3. A	3. B	3. C
4. D	4. C	4. D	4. B
5. A	5. D	5. D	5. A
6. A	6. C	6. B	6. B
7. C	7. B	7. D	7. D
8. C	8. A	8. B	8. D
9. D	9. D	9. A	9. D
10. B	10. A	10. D	10. B
11. A	11. A	11. B	11. D
12. D	12. D	12. C	12. C
13. C	13. C	13. A	13. C
14. C	14. C	14. B	14. B
15. C	15. B	15. A	15. B
16. B	16. B	16. D	16. D
17. D	17. D	17. C	17. B
18. C	18. C	18. C	18. A
19. A	19. D	19. D	19. B
20. B	20. C	20. B	20. A
21. B	21. A	21. C	21. D
22. A	22. D	22. B	22. A
23. D	23. C	23. A	23. C
24. A	24. B	24. C	24. C
25. C	25. A	25. A	25. A
26. D	26. B	26. C	26. C
27. A	27. D	27. A	27. C
28. B	28. A	28. C	28. A

II-TỰ LUẬN (3 điểm)

Câu	NỘI DUNG	ĐIỂM
1 (1đ)	+Lập đúng hệ pt: $N + 2P = 46$ và $N - P = 1$	0,3
	Nếu lập đúng 1 pt thì cho 0,15đ	
	+Giải đúng nghiệm: $P=15$; $N=16$	0,3
	+Tính đúng $A=31$	0,2
	+ Viết đúng kí hiệu nguyên tử: $^{31}_{15}P$	0,2
2 (1đ)	a) Viết đúng kiểu: $Na + O + Na \rightarrow Na^+ + O^{2-} + Na^+$ $[Ne]3s^1 \quad 1s^2 2s^2 2p^4 \quad [Ne]3s^1 \quad [Ne] \quad [Ne] \quad [Ne]$	0,4
	<i>Nếu thiếu mũi tên cho nhận e thì cho trừ 0,1đ</i>	
	<i>Nếu thiếu cấu hình các nguyên tử và ion thì trừ 0,2đ</i>	
	$Na^+ + O^{2-} + Na^+ \rightarrow Na_2O^{2-}$	0,1
	b) Viết đúng CTCT 1 chất	0,25
3 (0,5đ)	(Gồm: $H + O + H$ có electron lớp ngoài cùng)	0,1
	Đúng CTe	0,1
	Đúng CT Lewis	0,1
	Đúng CT CT	0,1
	Nếu đúng LK(H-O) là LKCHT phân cực	0,1
4 (0,5đ)	+Tính đúng mol $HCl = 0,4$	0,1
	+Viết đúng Ptpư có cân bằng: $M + 2HCl \rightarrow MCl_2 + H_2$	0,1
	+ Xác định đúng 2 kim loại Mg và Ca	0,1

	+ Tính đúng m=20,6g	0,2
	<i>HS làm đúng, thế đúng đến cuối cùng vẫn cho điểm đến tối đa</i>	<i>0,5</i>
<i>Nếu HS làm theo bất kỳ cách nào mà đúng thì vẫn cho điểm tối đa cho mỗi câu</i>		