TRƯỜNG TRUNG HỌC PHỔ THÔNG NGUYỄN TRÃI	ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ II NĂM HỌC 2023 - 2024
	Môn: Hoá học Lớp: 10
	Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề
ĐỀ CHÍNH THỨC	

HƯỚNG DẪN CHẤM

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM

Mã đề [188]

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

Mã đề [290]

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

Mã đề [361]

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

Mã đề [436]

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

II. PHẦN TỰ LUẬN

Câu	Đáp án	Điểm
29	a) $C + 4HNO_3 \rightarrow CO_2 + 4NO_2 + 2H_2O$. CK COXH 1 x $\overset{0}{C} \longrightarrow \overset{+4}{C} + 4e$ (qt oxh) 4 x $\overset{+5}{N} + e \longrightarrow \overset{+4}{N}$ (qtk) b) $2Cr(OH)_3 + 3Cl_2 + 10NaOH \rightarrow 2Na_2CrO_4 + 6NaCl + 8H_2O$. CK COXH 2 x $\overset{+3}{Cr} \longrightarrow \overset{+6}{Cr} + 3e$ (qt oxh) 3 x $\overset{0}{Cl_2} + 2e \longrightarrow 2\overset{-1}{Cl}$ (qtk)	**0,5** **0,5**
30	$2NaCl + 2H_2O \rightarrow NaOH + Cl_2 + H_2$ $Cl_2 + H_2 \rightarrow 2HCl$ $Fe_2O_3 + 6HCl \rightarrow 2FeCl_3 + 3H_2O$ $FeCl_3 + 3AgNO_3 \rightarrow Fe(NO_3)_3 + 3AgCl$	**0,25x4**

31	Chẻ củi nhỏ, xếp có khe trống: tăng diện tích tiếp xúc giữa củi và không khí Quạt nhẹ: tăng nồng độ O_2	**1-2 ý: 0,25** **3 ý: 0,5**
32	Lượng muối ăn cả gia đình dùng 11+ 15x0,3 + 40x0,05+500x0,01 = 22,5 > 5x4 => vượt quá mức khuyến cáo	**0,25** **0,25**
Học sinh giải cách khác, nếu đúng vẫn được đủ số điểm		

HẾT