

(Đề gồm có 1 trang)

ĐỀ CHÍNH THỨC

Câu 1: (6 điểm)

Viết phương trình phản ứng hóa học chứng minh tính chất:

- Cl_2 có tính oxi hóa.
- HCl có tính khử.
- HF ăn mòn được thủy tinh.
- Br_2 có tính oxi hóa mạnh hơn I_2 .

Câu 2: (4 điểm)

Bằng phương pháp hóa học nhận biết các lọ mất nhãn chứa các dung dịch sau:

NaBr ; $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$; HNO_3 ; KCl ; K_2CO_3 .

HẾT

GỢI Ý ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA ÔN TẬP HALOGEN

HÓA HỌC 10

NĂM HỌC: 2020 – 2021

Câu	Hướng dẫn chấm	Điểm																								
1																										
a	$2\overset{0}{\text{Na}} + \overset{0}{\text{Cl}}_2 \rightarrow 2\overset{+1}{\text{Na}}\overset{-1}{\text{Cl}}$	2đ																								
b	$\overset{+4}{\text{Mn}}\overset{-2}{\text{O}}_2 + 4\overset{-1}{\text{H}}\overset{+1}{\text{Cl}} \rightarrow \overset{+2}{\text{Mn}}\overset{-1}{\text{Cl}}_2 + \overset{0}{\text{Cl}}_2 + 2\overset{+1}{\text{H}}\overset{+1}{\text{O}}$	2đ																								
c	$\text{SiO}_2 + 4\text{HF} \rightarrow \text{SiF}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	1đ																								
d	$\text{Br}_2 + 2\text{NaI} \rightarrow 2\text{NaBr} + \text{I}_2$	1đ																								
2																										
	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; margin-bottom: 10px;"> <tr> <td style="width: 15%;"></td> <td style="width: 15%;">NaBr</td> <td style="width: 15%;">Ca(NO₃)₂</td> <td style="width: 15%;">HNO₃</td> <td style="width: 15%;">KCl</td> <td style="width: 15%;">K₂CO₃</td> </tr> <tr> <td>HCl</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>Sủi bọt khí</td> </tr> <tr> <td>Quì tím</td> <td></td> <td></td> <td>Hóa đỏ</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>AgNO₃</td> <td>Kết tủa vàng</td> <td>Còn lại</td> <td></td> <td>Kết tủa trắng</td> <td></td> </tr> </table> <p>Phương trình phản ứng hóa học:</p> $\text{K}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{KCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{NaBr} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgBr} + \text{NaNO}_3$ $\text{KCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + \text{KNO}_3$		NaBr	Ca(NO ₃) ₂	HNO ₃	KCl	K ₂ CO ₃	HCl					Sủi bọt khí	Quì tím			Hóa đỏ			AgNO ₃	Kết tủa vàng	Còn lại		Kết tủa trắng		<p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>1,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p>
	NaBr	Ca(NO ₃) ₂	HNO ₃	KCl	K ₂ CO ₃																					
HCl					Sủi bọt khí																					
Quì tím			Hóa đỏ																							
AgNO ₃	Kết tủa vàng	Còn lại		Kết tủa trắng																						