

	INSTITUCION EDUCATIVA LA PAZ	Código: GPP-FR-20
	GUÍA DE AUTOAPRENDIZAJE: PLAN DE MEJORAMIENTO DE PERIODO	Versión: 01
		Página 1 de 9

Área o asignatura	Docente	Estudiante	Grado	Fecha de entrega	Periodo
Ciencias Nat.	Javier Gómez		902	Semana 20	2

<p><b>¿Qué es un refuerzo?</b></p> <p>Es una actividad que desarrolla el estudiante adicional y de manera complementaria para alcanzar una o varias competencias evaluadas con desempeño bajo.</p> <p><b>Actividades de autoaprendizaje:</b> Observación de vídeos, lecturas, documentos, talleres, consultas.</p> <p>*Los cuadernos desatrasados no constituyen evidencia de aprendizaje</p>	<p><b>Estrategias de aprendizaje</b></p> <p>Realizar actividades de autoaprendizaje sobre los siguientes temas:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Solucionar paso a paso el examen que perdió.</li> <li>- Realizar los talleres (página 2 en adelante).</li> <li>- Presentar examen de recuperación. Semana 20</li> </ul>
---	--

Competencia	Actividades	Entregables	Evaluación
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Uso comprensivo del conocimiento científico.</li> <li>• Explicación de fenómenos.</li> <li>• Indagación.</li> <li>• Formular preguntas, plantear problemas y abordarlos rigurosamente.</li> <li>• Construir distintas opciones de solución a un problema o interpretar las posibles soluciones y elegir, con criterio, la más adecuada.</li> <li>• Usar los conocimientos en una situación determinada de manera pertinente.</li> <li>• Trabajar en equipo, intercambiando conocimientos y puntos de vista.</li> </ul>	<p>REPASAR LOS TEMAS VISTOS EN EL PERIODO: PREPARAR LAS SIGUIENTES PREGUNTAS PARA SUSTENTAR EN EXAMEN ESCRITO:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Disolución</li> <li>- Solute</li> <li>- Disolvente</li> <li>- Porcentaje de masa</li> <li>- Porcentaje de volumen</li> <li>- Balanceo por tanteo</li> </ul>	<p>Talleres de repaso.</p> <p>25%</p>	<p>PRESENTAR EXAMEN RECUPERATORIO EN LA SEMANA 20.</p> <p>EL EXAMEN RECUPERATORIO SE HARA EN CLASE.</p> <p>75%</p>

\*Para los vídeos, observe los vídeos y haga una lista de los temas y subtemas desarrollados en cada uno. Si en un vídeo se desarrollan ejercicios o problemas, transcríbalos a una hoja de bloc e indique el tema al que corresponden. Para los talleres, resuelva los ejercicios, problemas o preguntas en una hoja de bloc, indicando procedimiento o argumentos las preguntas hechas por los docentes. Para los resúmenes, utilice herramientas diferentes al texto, pueden ser flujogramas, mapas mentales, mapas conceptuales. La presentación de los trabajos debe ser ordenada y clara. Para la sustentación del trabajo, debe presentarla puntualmente como se lo indique el docente.



Soluto (s)	Disolvente (d)	Disolución (D)	% de masa	Procesos
10g	100g			
10kg		1000kg		
5 cL de soluto con densidad de 220gr/L		2000gr		
		500 gr	3%	
750 cgr			17,4%	

Concentración en porcentaje de masa (taller)

Soluto (s)	Disolvente (d)	Disolución (D)	% de masa	Procesos
XXg	100g			
XXkg		1450kg		
XX cL de soluto con densidad de 20gr/L		2340gr		
		5234 gr	2,XX%	



716 cgr			7,XX%	
1kg	xxKg			
	342gr	XXkg		
XXcgr		555gr		
		10 Kg	XX %	
XX cL de soluto con densidad de 55gr/L			4,XX %	
	XXg	1 kg		

Concentración en porcentaje de volumen (ejemplo)

Soluto (s)	Disolvente (d)	Disolución (D)	% de masa	Procesos
	100mL	0,3 L		
750	2,5L			
345g / L				
5 ml			220%	
		500 ml	3%	
750 L			17,4%	



## Concentración en porcentaje de volumen - Taller

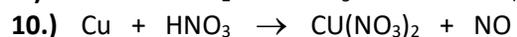
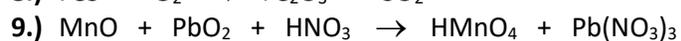
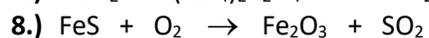
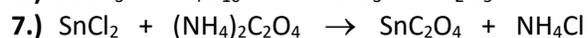
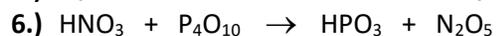
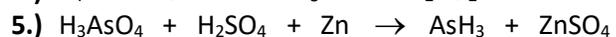
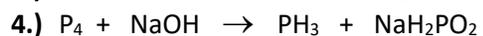
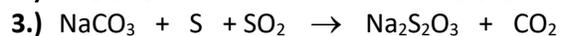
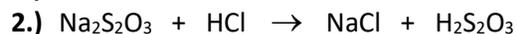
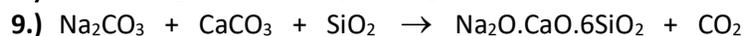
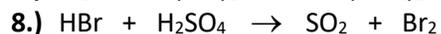
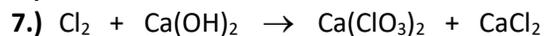
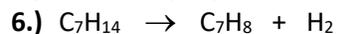
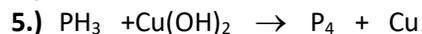
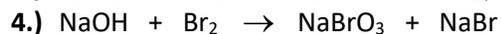
Soluto (s)	Disolvente (d)	Disolución (D)	% de volumen	Procesos
	100mL	0,XX L		
750gr	2,5L			
XXg / L		349L	0.XX %	
500 ml			3,XX%	
		7 L	1,XX%	
	500ml	1L		
2 gr de agua		1kg de agua		
2L			1%	
		100ml	0,XX	



- 1.)  $P_4 + Cl_2 \rightarrow PCl_3$
  - 2.)  $Fe_2O_3 + CO \rightarrow Fe + CO_2$
  - 3.)  $PbS + PbO \rightarrow Pb + SO_2$
  - 4.)  $Ba(NO_3)_2 + FeSO_4 \rightarrow BaSO_4 + Fe(NO_3)_2$
  - 5.)  $SeF_6 + H_2O \rightarrow HF + H_6SeO_6$
  - 6.)  $H_2SO_4 + Sn(NO_3)_2 \rightarrow SnSO_4 + HNO_3$
  - 7.)  $KIO_3 + C \rightarrow KI + CO_2$
  - 8.)  $KClO_3 + HCl \rightarrow KCl + ClO_2 + Cl_2 + H_2O$
  - 9.)  $Na_2Cr_2O_7 + FeSO_4 + H_2SO_4 \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + Cr_2(SO_4)_3 + Na_2SO_4 + H_2O$
  - 10.)  $KMnO_4 + FeSO_4 + H_2SO_4 \rightarrow MnSO_4 + K_2SO_4 + Fe_2(SO_4)_3 + H_2O$
- 

- 1.)  $NaIO_3 + NaHSO_3 + SO_2 \rightarrow NaHSO_4 + Na_2SO_3 + I_2$
  - 2.)  $H_3PO_4 + Al(OH)_3 \rightarrow AlPO_4 + H_2O$
  - 3.)  $Ca(NO_3)_2 + Co_2(SO_4)_3 \rightarrow CaSO_4 + Co(NO_3)_3$
  - 4.)  $HNO_3 + P_4O_{10} \rightarrow H_3PO_4 + N_2O_5$
  - 5.)  $CrBr_3 + Cl_2 \rightarrow Br_2 + CrCl_3$
  - 6.)  $KClO + KAsO_2 + KOH \rightarrow K_3AsO_4 + KCl + H_2O$
  - 7.)  $Cl_2 + KOH \rightarrow KCl + KClO_3$
  - 8.)  $MnO_2 + PbO_2 + HNO_3 \rightarrow HMnO_4 + Pb(NO_3)_2$
  - 9.)  $C_4H_{10} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
  - 10.)  $FeCrO_4 + K_2CO_3 + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + K_2CrO_4 + CO_2$
- 

- 1.)  $C_{12}H_{22}O_{11} + H_2SO_4 \rightarrow CO_2 + SO_2 + H_2O$
- 2.)  $H_3PO_3 \rightarrow H_3PO_4 + PH_3$





- 1.)  $\text{SnCl}_4 + \text{FeCl}_2 \rightarrow \text{SnCl}_2 + \text{FeCl}_3$
  - 2.)  $\text{P}_4\text{O}_6 + \text{I}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{I}_4 + \text{P}_4\text{O}_{10}$
  - 3.)  $\text{KClO}_3 + \text{C} \rightarrow \text{KCl} + \text{CO}_2$
  - 4.)  $\text{KClO}_3 + \text{Na}_2\text{SnO}_2 \rightarrow \text{KCl} + \text{Na}_2\text{SnO}_3$
  - 5.)  $\text{KNO}_3 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{KNO}_2 + \text{Na}_2\text{CrO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2$
  - 6.)  $\text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{ClO}_2 + \text{KHCO}_3$
  - 7.)  $\text{CuO} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{Cu}$
  - 8.)  $\text{MnO}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Na}_2\text{MnO}_4$
  - 9.)  $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KClO}_4 + \text{KCl}$
  - 10.)  $\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{S}$
- 

- 1.)  $\text{N}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$
  - 2.)  $\text{Cl}_2 + \text{HgO} \rightarrow \text{HgCl}_2 + \text{Cl}_2\text{O}$
  - 3.)  $\text{FeS} + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{NO}$
  - 4.)  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbO} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$
  - 5.)  $\text{KMnO}_4 + \text{SO}_2 \rightarrow \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$
  - 6.)  $\text{H}_3\text{PO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{HPO}_3$
  - 7.)  $\text{SO}_2 + \text{I}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{HI}$
  - 8.)  $\text{SrCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{SrSO}_4 + \text{CO}_2$
  - 9.)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 + \text{C} \rightarrow \text{CaSiO}_3 + \text{CO} + \text{P}_4$
  - 10.)  $\text{KNO}_3 + \text{C} + \text{S} \rightarrow \text{N}_2 + \text{K}_2\text{S} + \text{CO}_2$
- 

- 1.)  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{SO}_2 + \text{S}$
- 2.)  $\text{CuCl}_2 + \text{KCN} \rightarrow \text{Cu}(\text{CN})_2 + \text{KCl}$
- 3.)  $\text{P}_4\text{O}_6 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{Br}_4 + \text{P}_4\text{O}_{10}$
- 4.)  $\text{KNO}_3 + \text{S} \rightarrow \text{SO}_2 + \text{K}_2\text{O} + \text{NO}$
- 5.)  $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2$



- 6.)  $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{NO} + \text{S} + \text{H}_2\text{O}$   
7.)  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{CrCl}_3 + \text{Cl}_2$   
8.)  $\text{Bi}_2\text{S}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Bi}(\text{NO}_3)_3 + \text{S} + \text{NO}$   
9.)  $\text{PbCrO}_4 + \text{KI} + \text{HCl} \rightarrow \text{PbCl}_2 + \text{CrCl}_3 + \text{KCl} + \text{I}_2$   
10.)  $\text{KI} + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{I}_2$
- 

1.  $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$   
2.  $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$   
3.  $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$   
4.  $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_3$   
5.  $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$   
6.  $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$   
7.  $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$   
8.  $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_3 + \text{H}_2$   
9.  $\text{NaOH} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{NaCl}$   
10.  $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}_2$



INSTITUCION EDUCATIVA LA PAZ

Código: GPP-FR-20

GUÍA DE AUTOAPRENDIZAJE: PLAN DE MEJORAMIENTO DE PERIODO

Versión: 01

Página 9 de 9

