

MATERIA	GRADO	GRUPO	PROFESOR	VÍA DE CONTACTO	
QUÍMICA	3°	A, B, C, D, E, F	Leticia Aguirre Garibay	cienciasescuela108@gmail.com	
ACTIVIDAD		PRODUCTO ESPERADO		FORMA DE ENTREGA	FECHA DE ENTREGA
TRABAJO 27 BLOQUE 4 La formación de nuevos materiales Reacciones ácido-base  ( <a href="#">Entra aquí</a> ).		Escribe con tinta negra la actividad con su numeración y con tinta azul las respuestas.  Realiza la lectura del tema en el libro de texto págs. 198-206 observa el vídeo ( <a href="#">Entra aquí</a> ), y responde lo que se solicita. <ol style="list-style-type: none"> <li>¿Qué es neutralización, que tipo de sustancias intervienen en los reactivos y que productos se obtienen?</li> <li>Resuelve la actividad del Anexo 1 de acuerdo al ejemplo.</li> <li>Escribe 5 ejemplos de aplicaciones que se da a la neutralización.</li> <li>¿Qué iones liberan los ácidos y las bases?</li> <li>Realiza la práctica "¿Se neutralizó? De las págs. 200 y 201 y regístrala en tu libreta.</li> </ol>		ES IMPORTANTE QUE REVISEN LAS NOTIFICACIONES DE CLASSROOM, QUE LAS LEAN Y QUE ENTREGUEN AHÍ SU TRABAJO EN EL ESPACIO CORRESPONDIENTE AL TRABAJO 26.	21 DE MAYO DE 2021.
ACTIVIDADES SUGERIDAS PARA REFORZAMIENTO				RECURSOS SUGERIDOS	
Todos los martes y miércoles reunión meet a las 5:00 p.m., solo para los alumnos que tengan dudas sobre el trabajo a desarrollar, si son más de 80 alumnos se divide el martes para 3° A, B y C, y el miércoles a las 5:00 p.m. para 3° D, E y F. Favor de ser puntuales, solo se dará acceso durante los primeros 10 minutos.				<ol style="list-style-type: none"> <li>Internet</li> <li>Libreta, libro de química</li> <li>y útiles escolares</li> </ol>	

## ANEXO 1

Completa la cada ecuación química de neutralización

Recuerda que en todo compuesto primero se escribe el elemento de carga positiva (el que pierde  $e^-$ ) y después el de carga negativa (el que gana  $e^-$ ). Qué los no metales forman radicales con el oxígeno y por lo general son de carga negativa puedes consultarlos en internet (**Entra aquí**).

Escribe ecuaciones balanceadas, agrega coeficientes con tinta roja en donde corresponda. Ejemplos:



**Ejercicio anexo 1** copia en tu libreta, completa las ecuaciones químicas con tinta negra (deben quedar balanceadas), sobre las líneas escribe el compuesto que falta, respuestas con rojo

