

# 中1甲陽化学 8月23日 確認テスト

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 /100

---

1 下の表の各イオンのイオン式を記入せよ。また、陽イオンと陰イオンを組み合わせることができる化合物の化学式と、その名称を空欄に記入せよ。

化学式 について								
	水酸化物 イオン	酸化物 イオン	塩化物 イオン	硫化物 イオン	硝酸 イオン	炭酸 イオン	硫酸 イオン	リン酸 イオン
水素イオン								
アンモニウム イオン	/	/						
ナトリウム イオン								
カルシウム イオン								
銅(II)イオン						/		
アルミニウム イオン						/		

中1甲陽化学 8月23日 確認テスト【解答】

化学式 について	$\text{OH}^-$ 水酸化物 イオン	$\text{O}^{2-}$ 酸化物 イオン	$\text{Cl}^-$ 塩化物 イオン	$\text{S}^{2-}$ 硫化物 イオン	$\text{NO}_3^-$ 硝酸 イオン	$\text{CO}_3^{2-}$ 炭酸 イオン	$\text{SO}_4^{2-}$ 硫酸 イオン	$\text{PO}_4^{3-}$ リン酸 イオン
$\text{H}^+$ 水素イオン (共有結合)	$\text{H}_2\text{O}$ 水	$\text{H}_2\text{O}$ 水	$\text{HCl}$ 塩酸	$\text{H}_2\text{S}$ 硫化水素	$\text{HNO}_3$ 硝酸	$\text{H}_2\text{CO}_3$ 炭酸	$\text{H}_2\text{SO}_4$ 硫酸	$\text{H}_3\text{PO}_4$ リン酸
$\text{NH}_4^+$ アンモニウム イオン			$\text{NH}_4\text{Cl}$ 塩化アンモ ニウム	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$ 硫化アンモ ニウム	$\text{NH}_4\text{NO}_3$ 硝酸アンモ ニウム	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ 炭酸アンモ ニウム	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 硫酸アンモ ニウム	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ リン酸アン モニウム
$\text{Na}^+$ ナトリウム イオン	$\text{NaOH}$ 水酸化ナトリ ウム	$\text{Na}_2\text{O}$ 酸化ナトリ ウム	$\text{NaCl}$ 塩化ナトリ ウム	$\text{Na}_2\text{S}$ 硫化ナトリ ウム	$\text{NaNO}_3$ 硝酸ナトリ ウム	$\text{Na}_2\text{CO}_3$ 炭酸ナトリ ウム	$\text{Na}_2\text{SO}_4$ 硫酸ナトリ ウム	$\text{Na}_3\text{PO}_4$ リン酸ナト リウム
$\text{Ca}^{2+}$ カルシウム イオン	$\text{Ca}(\text{OH})_2$ 水酸化カルシ ウム	$\text{CaO}$ 酸化カルシ ウム	$\text{CaCl}_2$ 塩化カルシ ウム	$\text{CaS}$ 硫化カルシ ウム	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ 硝酸カルシ ウム	$\text{CaCO}_3$ 炭酸カルシ ウム	$\text{CaSO}_4$ 硫酸カルシ ウム	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ リン酸カル シウム
$\text{Cu}^{2+}$ 銅(II)イオン	$\text{Cu}(\text{OH})_2$ 水酸化銅(II)	$\text{CuO}$ 酸化銅(II)	$\text{CuCl}_2$ 塩化銅(II)	$\text{CuS}$ 硫化銅(II)	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 硝酸銅(II)		$\text{CuSO}_4$ 硫酸銅(II)	$\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$ リン酸銅(II)
$\text{Al}^{3+}$ アルミニウム イオン	$\text{Al}(\text{OH})_3$ 水酸化アルミ ニウム	$\text{Al}_2\text{O}_3$ 酸化アルミ ニウム	$\text{AlCl}_3$ 塩化アルミ ニウム	$\text{Al}_2\text{S}_3$ 硫化アルミ ニウム	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ 硝酸アルミ ニウム		$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 硫酸アルミ ニウム	$\text{AlPO}_4$ リン酸アル ミニウム