



# 高1化学総合SA 確認テスト 春期第3講【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