

高1化学総合 SA+ 前期第2講小テスト範囲【解答】

化学式 について	OH ⁻ 水酸化物 イオン	O ²⁻ 酸化物 イオン	Cl ⁻ 塩化物 イオン	S ²⁻ 硫化物 イオン	NO ₃ ⁻ 硝酸 イオン	CO ₃ ²⁻ 炭酸 イオン	SO ₄ ²⁻ 硫酸 イオン	PO ₄ ³⁻ リン酸 イオン
H ⁺ 水素イオン (共有結合)	H ₂ O 水	H ₂ O 水	HCl 塩酸	H ₂ S 硫化水素	HNO ₃ 硝酸	H ₂ CO ₃ 炭酸	H ₂ SO ₄ 硫酸	H ₃ PO ₄ リン酸
NH ₄ ⁺ アンモニウム イオン	/	/	NH ₄ Cl 塩化アンモ ニウム	(NH ₄) ₂ S 硫化アンモ ニウム	NH ₄ NO ₃ 硝酸アンモ ニウム	(NH ₄) ₂ CO ₃ 炭酸アンモ ニウム	(NH ₄) ₂ SO ₄ 硫酸アンモ ニウム	(NH ₄) ₃ PO ₄ リン酸アン モニウム
Na ⁺ ナトリウム イオン	NaOH 水酸化ナトリ ウム	Na ₂ O 酸化ナトリ ウム	NaCl 塩化ナトリ ウム	Na ₂ S 硫化ナトリ ウム	NaNO ₃ 硝酸ナトリ ウム	Na ₂ CO ₃ 炭酸ナトリ ウム	Na ₂ SO ₄ 硫酸ナトリ ウム	Na ₃ PO ₄ リン酸ナト リウム
Ca ²⁺ カルシウム イオン	Ca(OH) ₂ 水酸化カルシ ウム	CaO 酸化カルシ ウム	CaCl ₂ 塩化カルシ ウム	CaS 硫化カルシ ウム	Ca(NO ₃) ₂ 硝酸カルシ ウム	CaCO ₃ 炭酸カルシ ウム	CaSO ₄ 硫酸カルシ ウム	Ca ₃ (PO ₄) ₂ リン酸カル シウム
Cu ²⁺ 銅(II)イオン	Cu(OH) ₂ 水酸化銅(II)	CuO 酸化銅(II)	CuCl ₂ 塩化銅(II)	CuS 硫化銅(II)	Cu(NO ₃) ₂ 硝酸銅(II)	/	CuSO ₄ 硫酸銅(II)	Cu ₃ (PO ₄) ₂ リン酸銅(II)
Al ³⁺ アルミニウム イオン	Al(OH) ₃ 水酸化アルミ ニウム	Al ₂ O ₃ 酸化アルミ ニウム	AlCl ₃ 塩化アルミ ニウム	Al ₂ S ₃ 硫化アルミ ニウム	Al(NO ₃) ₃ 硝酸アルミ ニウム	/	Al ₂ (SO ₄) ₃ 硫酸アルミ ニウム	AlPO ₄ リン酸アル ミニウム