Họ và tên: ……..

Chương 4 PHẢN ỨNG HÓA HỌC

Bài 18. PHÂN LOẠI PHẢN ỨNG TRONG HÓA HỌC VÔ CƠ

Phân loại các phản ứng hoá học sau : **Hoá hợp** ; **Phân huỷ** ; **Thế** ; **Trao đổi**

Loại phản ứng	Phương trình hoá học	Có / không thay đổi số oxi hoá
	$2Cu + O_2 \rightarrow 2CuO$	Có / Không
(A + B → AB)	$Na_2O + H_2O \rightarrow 2NaOH$	Có / Không
	$CaCO_3 \rightarrow CaO + H_2O$	Có / Không
(AB → A + B)	$2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$	Có / Không
	$Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$	Có / Không
(AB + C → AC + B)	$Fe + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2$	Có / Không
	$BaCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 + 2HCl$	Có / Không
(AB + CD → AC + BC)	$NaOH + CuSO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + Cu(OH)_2$	Có / Không

NHẬN XÉT

- Trong phản ứng hóa hợp và phản ứng phân hủy, số oxi hóa của các nguyên tố
- Trong hóa học vô cơ, phản ứng thế số oxi hóa
- Trong phản ứng trao đổi, số oxi hóa của các nguyên tố

LIVEWORKSHEETS