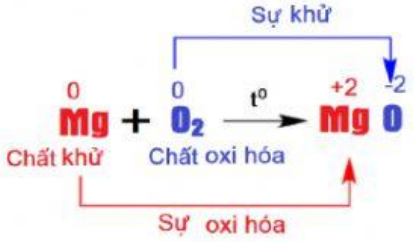
# Phiếu học tập 02

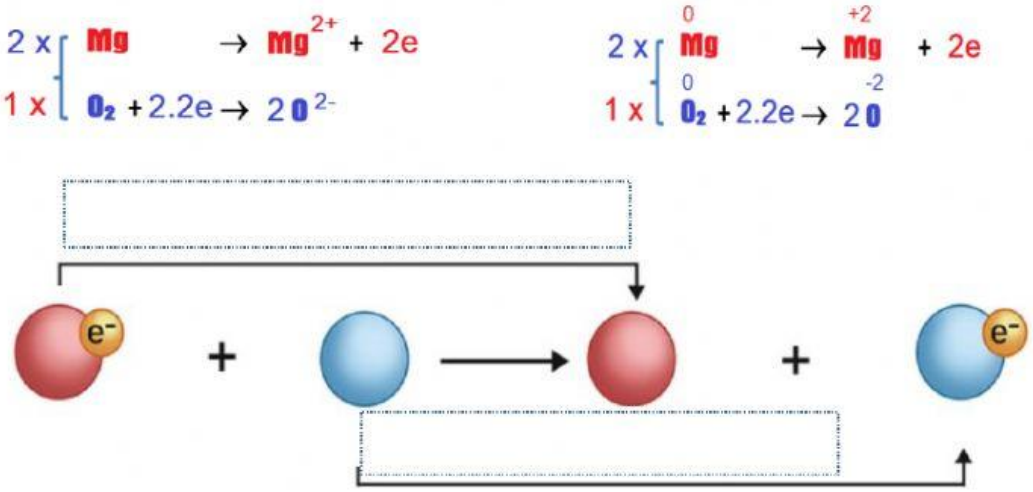
## Phản ứng oxi hóa khử

### Phản ứng oxi hóa khử:

- Có sự dịch chuyển hay cho nhận electron
- Có sự thay đổi số oxi hóa của các nguyên tố
- Gồm sự oxi hóa và sự khử, có chất khử và chất oxi hóa

**Kéo thả để hoàn thành khái niệm về chất khử, chất oxi hóa. Chỉ ra sự khử, sự oxi hóa**







Chất khử | cho electron | giảm số oxi hóa

Chất oxi hóa | nhận electron | tăng số oxi hóa

Sự khử | Sự oxi hóa


LIVEWORKSHEETS

**Xác định chất khử, chất oxi hóa. Viết sự oxi hóa, sự khử**

$$\overset{0}{H_2} + \overset{0}{Cl_2} \xrightarrow{t^0} 2\,\overset{+1\,-1}{HCl}$$

$\rightarrow \quad + \quad e$

$+ \quad e \rightarrow$

**Nêu hiện tượng. Viết phương trình. Xác định chất khử, chất oxi hóa. Viết sự khử, sự oxi hóa.**

**Hiện tượng:**

$CuSO_4 + Fe \longrightarrow \quad +$

$\rightarrow \quad + \quad e$

$+ \quad e \rightarrow$


LIVEWORKSHEETS