

Contoh-contoh Tindakbalas Redoks

Nama: _____

1. Kehilangan atau penambahan oksigen dan hidrogen



- PbO _____ oksigen. PbO mengalami _____ dan bertindak sebagai agen _____.
- H₂ _____ oksigen. H₂ mengalami _____ dan bertindak sebagai agen _____.

2. Penerimaan atau kehilangan elektron



- Zn _____ elektron. Zn mengalami _____ dan bertindak sebagai agen _____.
- Cu²⁺ _____ elektron. Cu²⁺ mengalami _____ dan bertindak sebagai agen _____.

3. Penambahan atau pengurangan nombor pengoksidaan



- Nombor pengoksidaan Br₂ _____ dari _____ kepada _____. Br₂ mengalami _____ dan bertindak sebagai agen _____.
- Nombor pengoksidaan ion I⁻ _____ dari _____ kepada _____. Ion I⁻ mengalami _____ dan bertindak sebagai agen _____.