

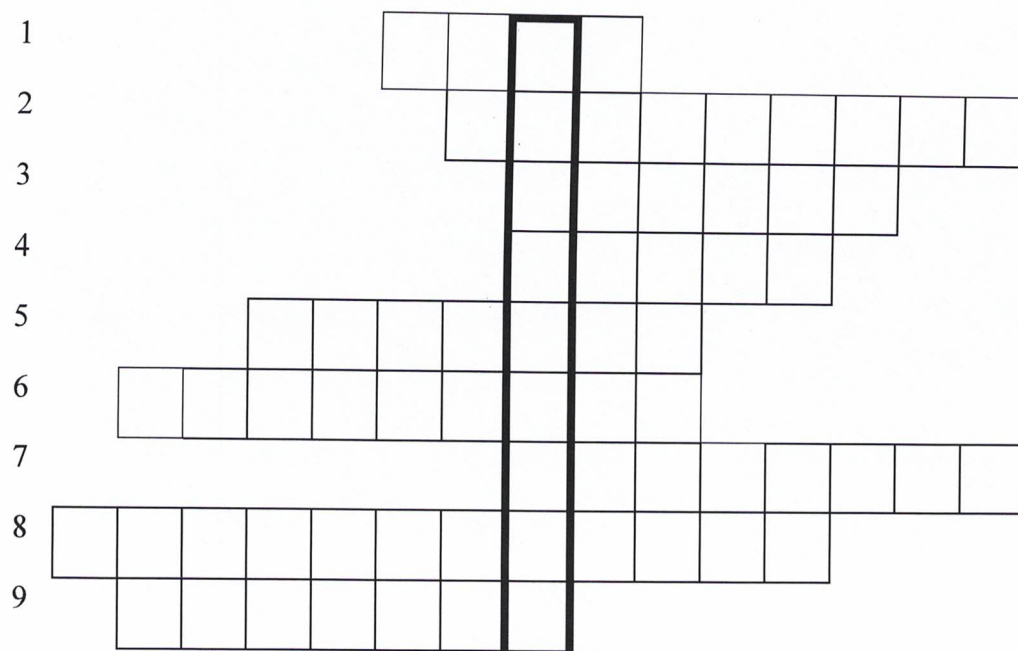
Redox reakce

1. Reakce, při které probíhá změna oxidačních čísel atomů je:
 - a) neutralizace
 - b) redoxní
 - c) oxidační
 - d) redukční
2. Takový děj, při kterém se oxidační číslo atomu zvětšuje, je:
 - a) reakce
 - b) redukce
 - c) redoxní reakce
 - d) oxidace
3. Činidlo, které se při redoxní reakci oxidauje a samo přitom druhé činidlo redukuje je:
 - a) neutralizační
 - b) redoxní
 - c) redukční
 - d) oxidační
4. Takový děj, při kterém se oxidační číslo atomu zmenšuje, je:
 - a) reakce
 - b) redukce
 - c) redoxní reakce
 - d) oxidace
5. Změní-li se u mědi (Cu) oxidační číslo z 0 na 2-, znamená to, že se měď:
 - a) oxidovala
 - b) redukovala
 - c) nezměnila
 - d) neutralizovala
6. Činidlo, které se při redoxní reakci redukuje a samo přitom druhé činidlo oxidauje je:
 - a) neutralizační
 - b) redukční
 - c) redoxní
 - d) oxidační

Výroba kovů
(křížovka pro 9. ročník- chemie)

Příjmení:

Datum:.....



1. Průmyslovou výrobou z rud se získávají
2. Zařízení, ve kterém se vyrábí surové železo(dvě slova).
3. Reakce: $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + n\text{H}_2\text{O}$ probíhá ve vysoké peci při
4. Vypouštění roztaveného surového železa v nejspodnější části vysoké pece prováděné 1x za 2 hodiny.
5. Kovy se získávají především oxidů.
6. Reakce: $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$ a $\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow 2\text{CO}$ probíhají ve vysoké peci při
7. Rudy, které nejsou oxidy (např. PbS nebo ZnS) se nejprve chemicky upraví na oxidy.
8. Ve vysoké peci se vyrábí..... (dvě slova)
9. Suroviny při výrobě železa ve vysoké peci jsou: železná ruda, koks a

Výroba oceli.

Ocel se vyrábí železa. Surové železo není, proto se zušlechťuje. Rozpálením do červena ocel měkne a dá se Když se rozpálená ocel pomalu ochladí je méně tvrdá, ale Zahřeje-li se ocel na určenou teplotu a prudce ochladí, pak se tomuto postupu říká Ocel je pak tvrdá, ale