

1. Was stimmt? Kreuze richtig an.

Wo sind die Fehler versteckt? Unterstreiche und korrigiere sie.

- a) Bei der Herstellung von „grünem Eisen“ wird als Reduktionsmittel ☐ richtig
Sauerstoffgas verwendet, um weniger Kohlenstoffdioxidgas freizusetzen. ☐ falsch
- b) Manche Metalle kommen in der Natur als reines Metall vor. ☐ richtig
☐ falsch
- c) Im Hochofen werden Eisenoxid-Moleküle durch Kohlenstoffmonoxid-Moleküle und Kohlenstoffatome zu Eisenatomen oxidiert. ☐ richtig
☐ falsch
- d) Das noch feste Eisen nimmt in der Kohlunzone Kohlenstoff vom Koks auf. ☐ richtig
☐ falsch
- e) Reaktionsfähige Metalle wie Aluminium können durch Elektrolyse einer geschmolzenen Verbindung gewonnen werden. ☐ richtig
☐ falsch
- f) Befindet sich ein edles Metall (zB Silber) in einer Lösung, kann es daraus ☐ richtig
durch Elektrolyse wiedergewonnen werden. ☐ falsch

2. Beschreibe die Gemeinsamkeiten und Unterschiede zwischen einem industriellen Hochofen und Professor Flints Minihochofen (→ Schulbuch 78.3 und 78.4).

Gemeinsamkeiten: _____

Unterschiede: _____



Reagenzglas Duran
Glaswolle
Aktivkohle
Eisenoxid
Aktivkohle
Tonscherben
Natriumpercarbonat