



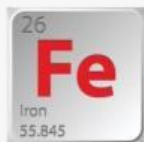
LUYỆN TẬP SẮT VÀ HỢP CHẤT CỦA SẮT

Ong tìm chữ

Q	T	S	O	W	L	D	D	R	C
I	C	G	U	B	J	V	G	A	U
I	C	R	E	R	B	V	T	T	T
A	R	W	B	G	K	C	M	W	M
H	T	C	G	I	U	B	Y	G	E
G	R	N	A	X	G	Q	V	N	I
A	T	G	T	G	S	W	U	A	H
N	L	A	F	V	Y	J	A	N	N
G	H	B	X	F	V	G	O	V	D
C	V	O	U	U	D	Y	P	I	G

- Sắt là kim loại, có màu trắng hơi xám, có tính
- là hợp kim của sắt và cacbon, trong đó có từ 2-5% C về khối lượng.
- Muối FeCl_3 được dùng làm trong tổng hợp hữu cơ.
- Trong khối lượng vỏ Trái đất, sắt đứng hàng thứ trong các kim loại.

Chọn tính chất hóa học đặc trưng



Hợp chất sắt II

Hợp chất sắt III

.....

.....

.....

Kéo chất vào đúng tên gọi

FeO

Fe_2O_3

Fe(OH)_2

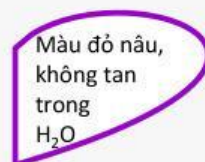
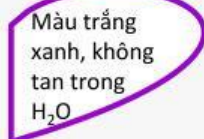
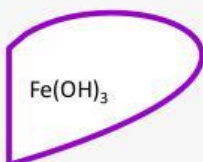
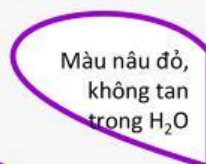
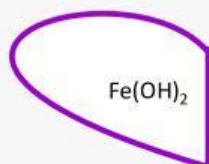
Fe(OH)_3

FeSO_4

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

- Sắt II oxit
- Sắt II hiđroxit
- Sắt II sunfat
- Sắt III oxit
- Sắt III hiđroxit
- Sắt III sunfat

Nối 2 nửa trái tim để được trái tim hoàn hảo



LUYỆN TẬP SẮT VÀ HỢP CHẤT CỦA SẮT



- Điểm chung của gang và thép là hợp kim của và C.
- Thành phần C trong gang thép.

Chọn đáp án đúng

Câu 1. Vị trí của sắt trong bảng tuần hoàn?

- A.** ô số 24, nhóm VIIIA, chu kì 4 **B.** ô số 26, nhóm VIIIB, chu kì 4.
C. ô số 25, nhóm VIIIB, chu kì 4. **D.** ô số 23, nhóm VIIA, chu kì 4.

Câu 2. Cấu hình electron viết gọn của nguyên tử Fe?

- A.** $[\text{Ar}]3d^64s^2$. **B.** $[\text{Ar}]3d^5$.
C. $[\text{Ar}]3d^6$. **D.** $[\text{Ar}]3d^8$.

Câu 3. Khi nung hỗn hợp các chất $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$ và FeCO_3 trong không khí đến khối lượng không đổi, thu được một chất

- A.** FeO . **B.** Fe_3O_4 . **C.** Fe_2O_3 . **D.** Fe .

Câu 4. Cho các chất: NaOH ; Cu ; Ba ; Fe ; AgNO_3 ; NH_3 . Số chất phản ứng được với dung dịch FeCl_3 là

- A.** 6. **B.** 4. **C.** 3. **D.** 5.

