

Kémia az iparban

1. Miért vezetnek a fémek az elektromos áramot?

- A a fématomok miatt
- B a fémrácsban kialakuló elektronfelhő miatt
- C mert fémek
- D nem tudni miért

2. Melyik tulajdonság tartozik az alumíniumhoz? (mindet jelöld)

- A amfoter
- B mágnesezhető
- C érce a bauxit
- D nehézfém

3. Sorolj megújuló energiaforrásokat!

4. Melyik hőre lágyuló műanyag?

- A bakelit
- B polifarbe
- C PVC, PET
- D amfoter

5. Alumínium-oxidra sósavat öntünk! Melyik egyenlet igaz?

- A** $4 \text{ Al} + 3 \text{ O}_2 = 2 \text{ Al}_2\text{O}_3$
- B** $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6 \text{ HCl} = 2 \text{ FeCl}_3 + 3 \text{ H}_2\text{O}$
- C** $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6 \text{ HCl} = 2 \text{ AlCl}_3 + 3 \text{ H}_2\text{O}$
- D** $2 \text{ Al} + 6 \text{ HCl} = 2 \text{ AlCl}_3 + 3 \text{ H}_2$

6. Melyik lehet a habarcs?

- A** mészkő + víz + homok
- B** mészkő + homok
- C** mészkő + víz

7. Melyik fém oxidrétege védő? (vas/alumínium)

8. A kőolajpárlatot motorhajtásra és világításra is használjuk.

- T** True
- F** False

9. Melyik NEM a vas tulajdonsága?

- A** nehézfém
- B** elektromos vezetékek készülnek belőle
- C** legfontosabb ötvözete az acél
- D** mágnesezhető

10. A cellulóz mesterséges műanyag.

- T** True
- F** False

11. A nejlon hőre lágyuló műanyag.

T True

F False

12. A bauxidból kinyert timföld elektromos redukción esik át.

T True

F False

13. A vasgyártás érce és a vasoxid redukálásához szükséges anyag neve?

14. Melyek a fosszilis energiahordozók?

A kőszén

B földgáz

C kőolaj

D geotermikus

15. A petróleum kőolajpárlat, de a benzin és a gázolaj nem.

T True

F False

16. Mi a vas különleges tulajdonsága?

A nehéz

B nedves levegőn eloxidálódik

C érce vasérc

D mágnesezhető

17. Melyik kőolajpárlat?

- A Kőszén
- B biogáz
- C gázolaj
- D benzin

18. Melyik a szenes redukció egyenlete?

- A $2\text{Fe} + \text{C}_3 = \text{Fe}_2\text{C}_3$
- B $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} = 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
- C $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} = 2\text{Al} + 3\text{CO}_2$

19. Melyik a cement?

- A mészkő + szóda
- B mészkő+habarcs
- C mészkő + agyag

20. 200g mészkőből sósavval mennyi CO_2 állítható elő? (számolj egyenletből:
 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$)

- A 100
- B 88
- C 44
- D 8