

23. III.

CH-IX.

22.	CH-IX.	A	B	C
1.	SOLI VZNIKAJÍ ČASTO PŘI CHEMICKÉ REAKCI →	redukci	neutralizaci	oxidaci
2.	PŘI REAKCI KYSELINY S HYDROXIDEM VZNIKÁ	voda + oxid	sůl	sůl + voda
3.	SOLI JSOU SLOUČENINAM ZBÝTKŮ KYSELIN	s kovy	s nekovy	s plyny
4.	CHLORID = SŮL, Kyseliny chlorosodná vodu → UŽÍVÁ SE JAKO:	čistič praštek na látky	kuhýlostou sůl	náplň do pneumatik
5.	PŘI VÝROBĚ SKLA NEBO MĚDIA SE VYUŽÍVÁ:	chlorid sodný	uhlíkatý vápenatý	uhlíkatý sodný
6.	NEŘEZÁVNÝ VE VODĚ, POUŽÍVÁ SE I JAKO STAVEBNÍ / SOUHRADEK KÁMEN	uhlíkatý vápenatý	uhlíkatý sodný	chlorid sodný
7.	UHLÍKATÝ VÁPENATÝ SE V PŘÍRODĚ VYSKYTUJE JAKO:	pískovec	vápno	vápenec
8.	SÍRAN MĚDNATÝ má barvu	oranžovou	modrou	bílou

← 30)

CH VZÁCNÉ DŘEVY ZEMĚ 22. str. 31-

ČÍNAŇE už v dávné minulosti používali ^{zemní} PLYN
 (unitežitel ke kování, ke svícení a k topení)
ARABOVÉ používali ze země uhlíkatou tekutinu (= ropu)
EVROPAŇE topili černým kamenem (=uhlím)

(ropa) - (zemní plyn) - (uhlí)
 JSOU V DOČASNOSTI ZÁKLADNÍMI ZDROJI ENERGIE
 /když neobstojíme radikačnější prvky/
1) UHLÍ = hořlavá hornina (vznikla před miliony let) /z rostlin (střemů)
 ↳ = směs látek
 Hlavně složené z vázaného UHLÍK [C], VODÍK [H], KYSÍK [N],
 a SÍRY [S]
 hlavní využití /20. stol. / jako palivo
 * KVALITA PALIVA závisí na obsahu vázaného UHLÍK
 (čím více uhlíku - tím kvalitnější uhlí)
 ⇒ méně kvalitní uhlí → v tepelných elektrárnách
 (více síry) a v topárnách
 * CHEMICKÉ ZPRACOVÁNÍ → V KOKSÁRNÁCH a V PLYNÁRNÁCH
 koks - svítil plyn - dehet /300 až 400 °C/
 HNEDE UHLÍ - SÍRAN MĚDNATÝ /zdelek