

- DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY KYSLÍKU S DALŠÍM PRVKEM

-  $O^{-II}$  ⇒ KYSLÍK MÁ V OXIDECH VŽDY ZÁPORNÉ OXIDAČNÍ ČÍSLO  $-II$

- NAKROSOVI OXIDŮ:

(A) VZOREC Z NÁZVU

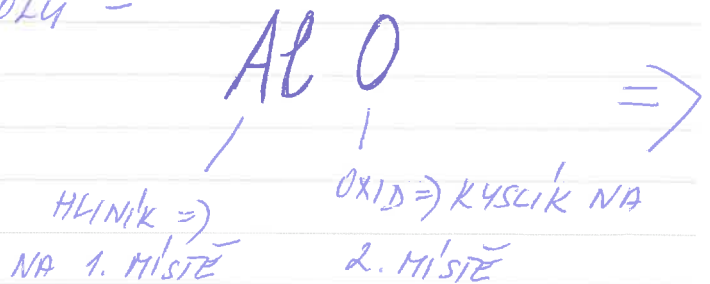
PŘÍKLAD: OXID HLINITÝ

POSTUP: OXID ⇒ TEDŽ UŽ VÍM, ŽE JE TO DVOUPRVKOVÁ SLOUČENINA KYSLÍKU S DALŠÍM PRVKEM, V NAŠEM PŘÍPADĚ HLINÍKEM

PODSTATNÉ JMÉNO JE OXID  
PŘÍDAVNÉ JMÉNO JE HLINITÝ

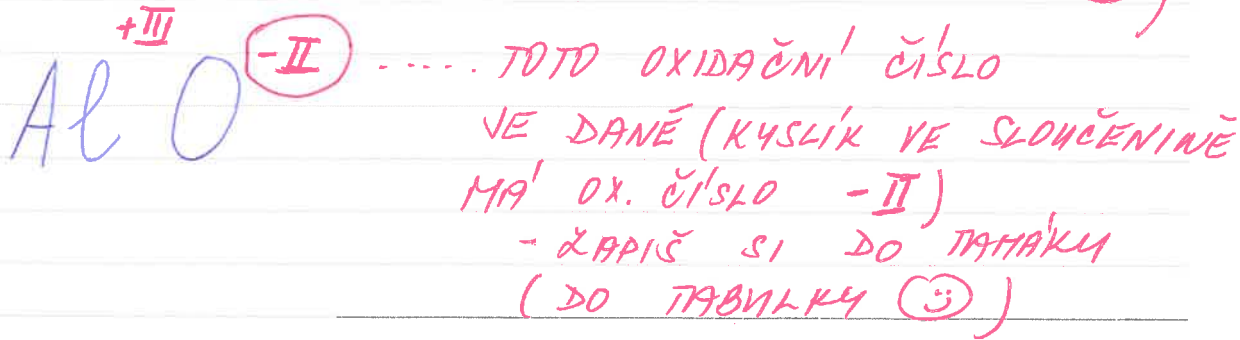
NA 1. MÍSTĚ (V NÁZVU) ⇒ OXID  
NA 2. MÍSTĚ (V NÁZVU) ⇒ HLINITÝ  
(VE VZORCI OBRÁCENĚ ⇒)

⇒ VĚPOHEŇ SI ⇒ BRALI JSME SPOLU -



⇒ AlO, saki, a teď dávej pozor 😊

OXID HLINITÝ - KONCOVKA - ITY  $\Rightarrow$  +III (VIZ TABULKA, MAŠ UŽ TED' VIMĚT 😊)



NYNÍ KŘÍŽOVÉ PRAVIDLO



ZAPISUJI ARABSKY

PROCVIČOVÁNÍ:

OXID FOSFOREČNÝ



OXID MANGANISTÝ

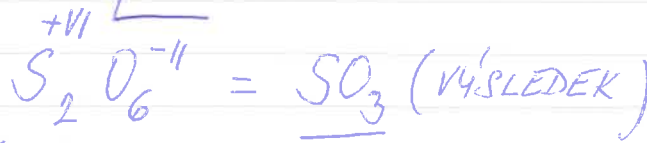


CHÁPEŠ 2 JDE TI TO 😊 ALE POZOR, POKUD JDOU ČÍSLA KRÁTK, TAK KRÁTÍME =)

$\Rightarrow$  PŘÍKLAD: OXID VÁPENATÝ ~~Ca<sup>+II</sup>O<sup>-II</sup>~~ = CaO (VÝSLEDEK)

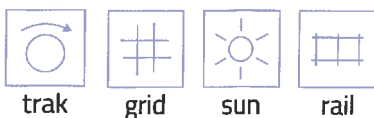
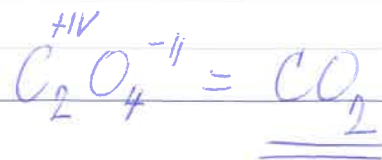
(DVE DĚLENO DVĚMA JE JEDNA, JEDNIČKY NEPÍŠU)

OXID SIŘIČOVÝ



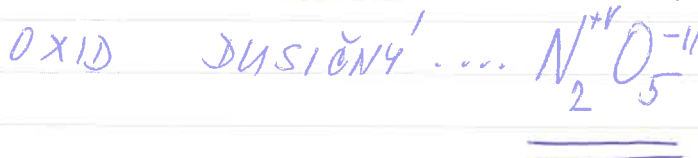
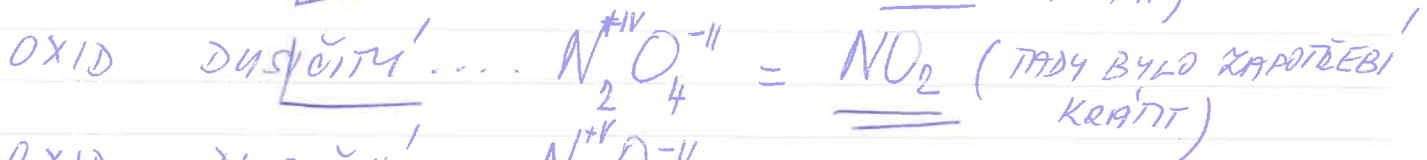
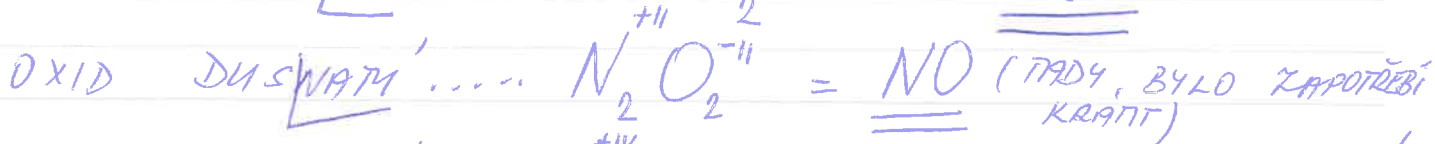
(2 i 6 jde dělit dvěma)

OXID UHLIČITÝ



JDE TAD TO 😊

TAKŽE SI ZKUSÍME PROCVIČOVÁNÍ OXIDŮ



JDE TAD TO 😊 TAK ZKUSÍME ŽE VZORCE NÁZEV

ⓑ NÁZEV ŽE VZORCE

-! POZOR, NIKDY NEPOUŽÍVEJ KŘÍŽOVÉ PRAVIDLO  
OBRAČENĚ! NEFUNGUJE TO! NEVĚŘÍŠ?

TAK SE PŘESVĚDČÍME:  $\begin{matrix} +II \\ \uparrow \\ \text{O} \\ \downarrow \\ -I \end{matrix} \Rightarrow$  VIDIŠ, OXIDY  
MAJÍ VŽDY -II,

TAKTO TO NEFUNGUJE!

PLATÍ PRAVIDLO (MAŠ HO KAPSANĚ) ⇒ SOUČET OXIDAČ. ČÍSEL VŠECH ATOMŮ V MOLEKULE SLOUČENINY SE ROVNÁ NULĚ

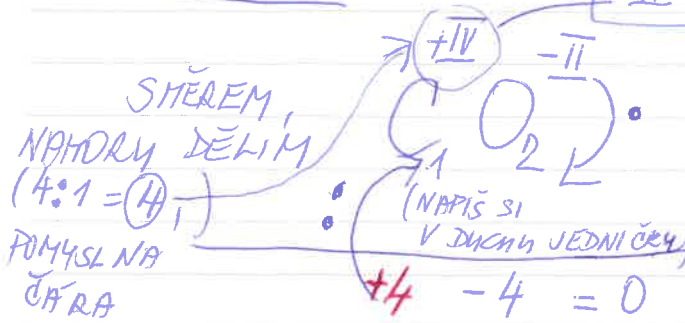
VYSVĚTLENÍ:



NEVÍM A POTŘEBUJI VĚDĚT, PROTOŽE  
PODLE KLADNĚHO OXIDAČ. ČÍSLA DOPLNÍM  
KONCOVKU PŘÍDAVNĚHO VHĚNA

1. DUBNA - 4. STRANA

PAMATUJ! (NAPKŠ SI DO TĚLA DO TABULKY 😊)

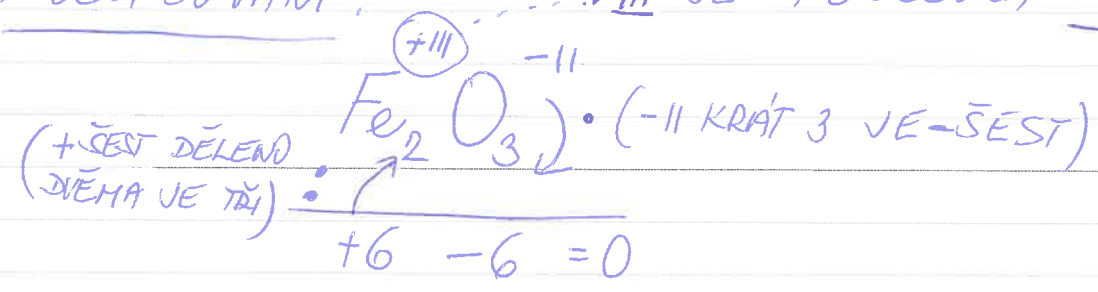


SMĚREM DOLU NÁSOBÍM  
OXID. ČÍSLO KRAJ POČET ATOMŮ  
(TO VEST -2 KRAJ 2 USOU - ČTYŘI)

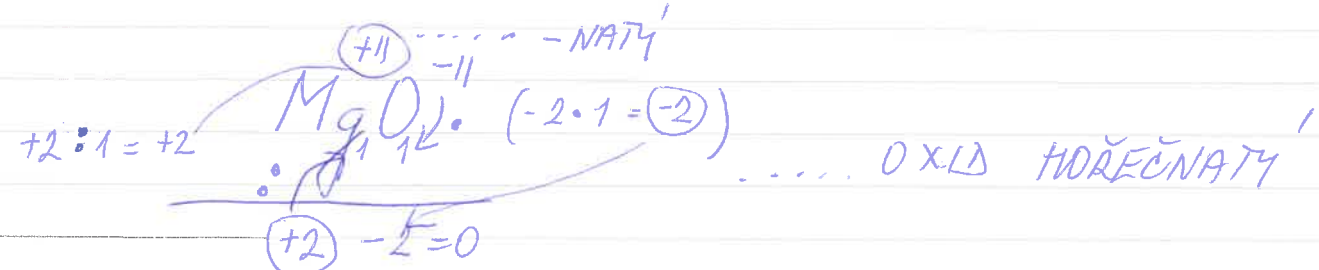
JINĚ ČÍSLO ANI DOSADIT NEVDE, ABY SE MI SOUČET ROVNAL NULE)

⇒ CO<sub>2</sub> JE OXID UHLIČITÝ

PROCVIČOVÁNÍ: +III JE KONCOVKA -ITÝ

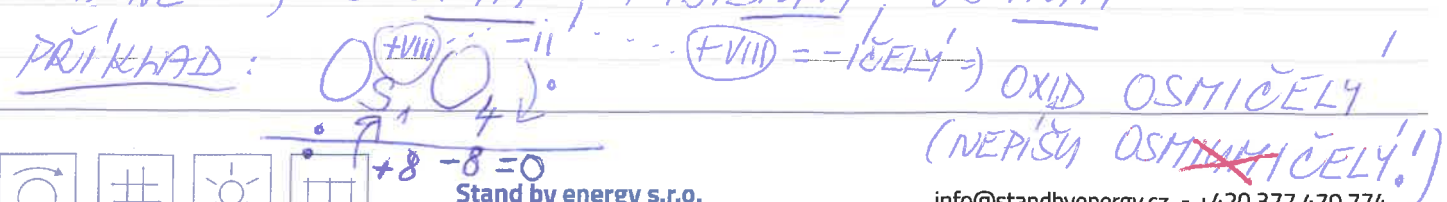


⇒ Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> JE OXID ŽELEZITÝ



VIDIŠ, NIC TO NĚNI 😊

POSLEDNÍ - PAMATUJ - IJM SE VYNECHÁVA (NÁDI) PRVKY, KTERÉ OBSAHUJÍ VE SVĚM NÁZVU - IJM) SPRÁVNĚ ⇒ CESIUM, RUBIDIUM, OSMIUM



1. DUBNA - 5. STRANA

POCTIVĚ DOHA PROCVIČN A PROSÍM, DO  
6/4 (PONĚLÍ) MI POSÍLÍ VYPRACOVANÉ  
OMĚNÍ (V SEŠITĚ, PIŠ ČITELNĚ A PŘED

ODESLÁNÍM KONTROLVN, ŽDA LZE PŘECÍST  
NEKAPOMEN PSAT OXIDAČNÍ ČÍSLA!!! ŘÍMSKÝMI  
ČÍSLICEM!! POUŽÍV KŘÍKOVĚ PRAVIDLO, POKUD  
BŮDE KRÁTKI, TAK DĚL! DÍVEV SE DO SUÝCM  
FORNÁMEK (POKUD NESTAČÍ, POUŽÍV SE DO UČEBNICE  
STR. 64 - ZDE JE TATO LÁTKA TEŽ VYSVĚTLENA)

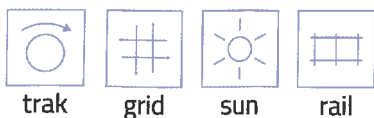
AŽ MI BUDEŠ POSÍLAT NA SLUŽEBNÍ E-MAIL  
(IRENA.PAPOUSKOVA@MSTZS15.CZ), OKNAC,  
PROSÍM, DO PŘEDMĚTU VE KNĚNÍ:

OXIDY TEST, 8.C (A ČI B), PŘÍJÍMENÍ! BUDE SE MI LÉPE  
ORIENTOVAT, TENTO TEST VE POVINNÝ, BERTE  
VÁRO PIŠEMKY!!! HODNOTA BUDE ČÍSLO 2!!!  
(VÁHA)

TAK, DO TOHO! PRACUJ S TABULKOU!

- a) OXID BROMIČNÝ
  - b) OXID DRASELNÝ
  - c) OXID ZINEČNATÝ
  - d) OXID CINIČITÝ
- (MRKNI ZA A ⇒ Z NÁZVU  
VZORCE)

- a) BaO
  - b) Ag<sub>2</sub>O
  - c) SiO<sub>2</sub>
  - d) FeO
- (MRKNI ZA B ⇒ ZE VZORCE  
NÁZEV)



VĚŘÍM, ŽE TO ZVLÁDNETE! PAI