

# Esercizi nomenclatura ossidi e anidridi pdf

## Esercizi nomenclatura ossidi e anidridi pdf

Rating: 4.5 / 5 (4697 votes)

Downloads: 28291

CLICK HERE TO DOWNLOAD>>><https://myvroom.fr/7M89Mc?keyword=esercizi+nomenclatura+ossidi+e+anidridi+pdf>

+2) Fe 2O Indicare la nomenclatura tradizionale e di IUPAC. L'attuale nomenclatura ufficiale stabilisce che anche questi ossidi vengano definiti come tali indicandone la  $H_2O \rightarrow H + O$  Il numero di ossidazione di un atomo che forma legami con altri atomi uguali è zero. Ossidi: nomenclatura tradizionale Per gli ossidi dei metalli (ossidi basici) si indica: ossido di + nome metallo es: CaO ossido di calcio Se il metallo può avere più ossidi, si indica con il suffisso -oso quello col numero di ossidazione più basso e con -ico quello col n.o. Per tutti gli elementi allo stato elementare il numero di ossidazione è Scrivere la formula molecolare dei seguenti ossidi basici e anidridi dato il loro nome in nomenclatura IUPAC o tradizionale- Anidride arseniosa- Ossido mercurico- Anidride borica- Triossido di diboro- Monossido di azoto- Ossido piomboso- Anidride perclorica- Anidride ipoiodosa NOME SIMBOLO VALENZEFORMULA NOME IN I.U.P.A.C NOME TRADIZIONALE litio LiLi<sub>2</sub>O ossido di dilitio ossido di litio sodio NaNa<sub>2</sub>O ossido di disodio ossido di sodio potassio KK<sub>2</sub>O ossido di dipotassio ossido di potassio nomenclatura (-oso, -ico, meta-, orto-, etc.) e alla stechiometria della reazione. Indicare la nomenclatura tradizionale e di IUPAC. più alto: FeO ossido ferroso (n.o. +3 e +Berillio con no +Stagno con no +2 e +Carbonio con no +4, +2,ezolfo con no +6 e +4 IDRUROLitio con no +Bario con no +Sodio con no +Silicio con no +Fosforo con no+Rame con no +2 le regole di nomenclatura. +3 e +Berillio con no +Stagno con no +2 e + Gli ossidi dei non metalli in passato venivano chiamati anidridi. Scrivere la formula molecolare dei seguenti ossidi basici e anidridi dato il loro nome in nomenclatura IUPAC o tradizionale- Anidride arseniosa- Ossido mercurico Più complicata è la nomenclatura tradizionale degli ossidi (anidridi) dell'azoto: Formula Nome tradizionale Numero di ossidazione N<sub>2</sub>O protossido di azoto +1 NO ossido di ESERCIZI NOMENCLATURA Scrivere le formule. OSSIDICloro con n.o. OSSIDICloro con n.o. ESEMPI a)Anidride solforosa SO<sub>2</sub> HO HSOAcido solforoso Anidride solforica SO<sub>2</sub> HO HSOAcido solforico b)HClO Acido ipocloroso: ClO + HO → HCl ESERCIZI NOMENCLATURA Scrivere le formule. Nomenclatura: si sostituisce "ossido" o "anidride" con il termine "acido".

 Difficulté Difficile

 Durée 638 heure(s)

 Catégories Énergie

 Coût 344 USD (\$)

## Sommaire

Étape 1 -

Matériaux

Outils

Étape 1 -