

# MIRACLE Academy

سموم زمیلتکم نهی حسن



قال تعالى (يَرْفَع اللَّهُ الَّذِينَ آمَنُوا مِنكُمْ وَالَّذِينَ أُوتُوا الْعِلْمَ دَرَجَاتٍ)

# Heavy metals toxicity

بستفید منه عشان

- 1- heam formation
- 2- in some enzymatic reaction for energy production

## HEAVY METALS 1-renal excretion 2-bile excretion

بقدر اتخلص منهم عن طریق 1-renal excretion 2-bile excretion system او specific enzyme

- IRON √
- LEAD √
- MERCURY
- ARSENIC
- NICKEL

اذا وصل الى مستوى toxic بقدر اتخلص منه من خلال هدول

- CADMIUM
- THALLIUM
- ALUMINUM
- GOLD

- Some metals needed in trace amounts
- Body lacks any major system to remove excess metals

## HEAVY METALS

#### **IRON TOXICITY**



في عندي acute ويكون بالغالب عند الأطفال ليش لان طعم طعم ادويه الحديد تبعتهم زي طعم الحلوو لذلك ممكن يعمل تسمم لانهم بضلو يوكلو منهم

**IRON** 

**CHRONIC IRON TOXICITY?** 

اما chronicف ممكن يكون وراثي بسبب طفره تعمل زياده بامتصاص الحديد ليش لانه بالحاله الطبيعيه رح يوقف امتصاص الحديد ند مرحله معينه بس اذا عنده هاي الطفرة رح يضل يمتصه ويعمل تسمم

- Hereditary hemochromatosis due to abnormal absorption of iron from the intestinal tract
- Excess intake via the diet or from oral iron preparations

  هاي بتكون من الشخص نفسه فبيكون يوخذ حديد مثلاً حتى لو مش بحاجه اله
- Repeated blood transfusion for some forms of anemia

هون ممكن الواحد يتحتاج ننقله دم كيف بحكولنا او لما نضل ننقل دم باستمرار هاد الاشي يسبب تراكم للحديد في الجسم والاعضاء

زي ما حكينا ممكن يصير التسمم غير المتعمد بالخاصه عن الصغار لانه طعم الحديد الي الهم حلو صار بنفسي اذوقه هههههه المهم ننتبه على الجرعه الي تسمم ولاي عمر



- Accidental ingestion of iron containing preparation is relatively common among children...3g lethal in 2yrs old
- Available as iron supplement tablets, multiple vitamin-mineral products
- May be found as gluconate, sulfate and fumarate

Salt	Elemental iron %	
Ferrous sulfate	20	
Ferrous gluconate	11.6	
Ferrous fumarate	33	

قدره ferrous fumarateانو يعمل toxicاعلى بسبب نسبه الحديد العاليه فيه

	potentially toxic (self limited)		Potentially lethal	lethal
<20	20-30	>40	>60	150-200

 Toxicity related to the actual amount of elemental iron in the product

Dose depandant

#### **EXAMPLE:**

- a 325 mg tablets of ferrous sulfate contains 65 mg of elemental iron
- < 20 mg/kg considered nontoxic</li>
- 20-30 mg/kg potentially toxic (self-limited vomiting, abdominal pain, & diarrhea)
- > 40 mg/kg Potentially serious
- > 60 mg/kg Potentially lethal
- > 150 200 mg/kg lethal

## **IRON**

- 2 types of body iron
  - Heme iron
    - Hemoglobin, myoglobin, catalases, peroxidases, cytochromes (a, b and c – involved in electron transport), cytochrome P450 (involved in drug metabolism)
  - Non-heme iron Iron forms in the body
    - Ferritin, hemosiderin, transferrin, ferroflavoproteins, aromatic amino acid hydroxylases
- Food iron is also classified as heme and non-heme

## **Food iron**

امتصاصه سهل وبقدر المصله من مصادر حيوانيه

#### **Heme iron**

- meats
- poultry
- fish

#### **Non-heme iron**

- vegetables
- fruits
- legumes
- nuts

من مصادر غیر حیوانیه ولکن امصاصه قلیل جداا لذلك بهمنا نعزز امتصاصه من خلال فیتامین

breads and cereals

20-23% of heme-iron is absorbable

only ~ 3% on non heme iron is absorbed

## **IRON**

هسا بدنا نحكي عن مصادر الحديد

- The 4<sup>th</sup> most abundant element in the earth crust
- Most abundant trace element in body
- Needed in trace amounts
- Total dietary intake 10 15 mg daily, only 10% absorbed

Fe+3

• It occurs in two forms...ferrous or ferric fe+2 وامتصاصه احسن

### **IRON ABSORPTION**

- Ferrous is better absorbed than ferric form
- Occurs in <u>upper part of small intestine</u>
- <u>Requires gastric HCl</u> (maintains iron in a soluble state)

  ferrous الهم لتحويل من ferric مهم لتحويل من

### IRON DISTRIBUTION AND STORAGE

- Iron is oxidized to its ferric state and couples to transferrin....carried in blood stream (glycoprotein)
- 80-90% of abs. iron is transferred to bone marrow...erythropoiesis
- Excessive iron is stored in the body as 2 forms:
  - <u>Ferritin</u> (a water soluble complex consisting of a core of <u>ferric hydroxide</u> and a protein shell (<u>apoferritin</u>)
  - Hemosiderin (a particulate substance consisting of aggregates of ferric core crystals)

هون يحكولنا انو يتم اكسده الحديد الى ferric الي يتم نقله من خلال ناقل اسمهtransferrin الي يتم حمله ليوصل الدم

يتم نقل 80-90% من الحديد الممتص الى (نخاع العظم )bone marrow

هسا امتص الي بدنا إياه وتمام طيب الي زاد شو بعمل فيه بعمله تخزين على شكلين

-1 Ferritin

ما بهمنا باقي التفاصيل

-2Hemosiderin

## **IRON**

- Stored in liver, spleen, bone marrow, intestinal mucosal cells and plasma
- Trace amounts are lost in bile, urine and sweat (no more than 1 mg per day)
- There is no mechanism for excretion of iron
- Iron is normally lost by exfoliation of intestinal mucosal cells into the stools

هون يحكي كيف في اليه لافراز الحديد خارج الجسم وهاي مهمه طيب كيف بتخلص منه عن طريق خساره exfoliation الموجوده في الغشاء المخاطي بالامعاء هسا ممكن يخطر عبالكم انو رح يصير خلل بتوازن الحديد بالجسم هو ما رح يصير هيك لانو هاي العميه جدا بطيئه

## **Epidemiology**

 In 2015, the Annual Report of the American Association of Poison Control Centers (AAPCC) National Poison Data System reported 4072 single exposures to iron or iron salts. Out of these, 3211 cases were unintentional ingestion. Furthermore, 2036 of reported cases occurred in children 5 years old or younger, and 1161 cases were treated in a healthcare facility. There was one death.

### **IRON TOXICITY**

- Normal serum iron is 50 150 ug / dl
- Does this mean that doubling intake will initiate toxicity? yes
- Serum iron below 300 ug / dl usually non toxic
- Normal transferrin 1/3 saturated
- About 20-50% of the iron-binding sites are filled
- Toxicity when the serum iron > TIBC....free iron is present in the serum
- (TIBC = total iron binding capacity)

اذا صار ثلث الناقلtransferrinمشبع و 50% من المواقع مرتبط فيها الحديد بهاي الحاله رح يصير تسمم لانو الحديد الي ضل بطل في اشي يمسك فيه وصار بيلفلف بالدم براحته ويسمم

## **Mechanism of toxicity**

- Toxicity results from direct corrosive effects and cellular toxicity:
- A. Iron has a direct corrosive effect on mucosal tissue (GI) and may cause hemorrhagic necrosis and perforation
- B. The presence of free iron in the circulation directly affect the **metabolism**, the **GIT**, **liver**, **CVS** and **CNS's**
- Iron enters the mitochondria and <u>acts as a catalyst of</u> <u>lipid peroxidation resulting in cell damage</u>....oxidative degradation of lipid by free radicals

#### الدكتوره حكت ركزو على الي بالاحمر

## **Toxicity**

- GIT: direct <u>corrosive action</u> on <u>mucosal</u> surface...<u>hemorrhagic necrosis</u>, <u>perforation</u> and <u>infarction</u> of the distal small bowel
- CVS: plasma volume drops, bleeding, hypotension, tachycardia and compensatory vasoconstriction .....cardiogenic shock
- Hepatic effects: range from swelling to necrosis of hepatocytes
- Metabolic effects: generation of profound metabolic acidosis....(mitochondrial dysfunction forcing anaerobic resp.)
- CNS: range from depression to coma (acidosis & poor perfusion)

## **IRON**

#### **CLINICAL PRESENTATION:**

اول مرحله وبتكون خلال 6 ساعات يصاحبها وجع بالمعده عثيان استفراغ او دم مع diarrhea وهاد بكون بسبب تاثيره المباشر على غشاء الأمعاء المخاطي

- Stage 1: within 6hrs; abdominal pain, N,V, D, bloody diarrhea...direct corrosive effect on intestinal mucosa
- N.B: massive fluid or blood loss may result in shock, renal failure, and death هاي ملاحظه
- Stage 2: victims who survive this phase may experience
   a <u>latent period</u> of apparent improvement over 12

hours.....quiescent phase....falsely stable.... عالي مرحله بتكون خلال 12 ساعه وهي

ثاني مرحله بتكون خلال 12 ساعه وهي فتره خطيره وتسمى المرحله الساكنه لانو بتورينا انو المريض بحالهstableبس هو مش هيك

Stage 3: 12 to 48 hrs worsening of GI hemorrhage, coma, shock, seizures, metabolic acidosis, coagulopathy, hepatic failure, and dea thi محله الثالثه بتكون خلال 12 - 48 ساعه وهو المرحلة النزيف بشكل ملحوظ بالاضافه انو ممكن مدون بسبب acidosis

## **IRON**

#### **CLINICAL PRESENTATION:**

If the victim survives:

المرحله الرابعه بتكون خلال 2-4 أيام وتعمل فشل بالكبد وزياده بالانزيمات هاي الي تخص الكبد وزيادتها تشير الي شده المرض وانو في ضغط شديد على الكبد

- Stage 4: 2 4 days post ingestion, hepatic failure, elevated transaminase enzymes
- Stage 5: 2 4 weeks, GI obstruction, cirrhosis

ننتبه انو المرحه الخامسه عباره عن 2-4 اسااابيع ويعمل انسداد بالقنوات الهضميه وتليف بالكبد

Diagnosis

التشخيص يتم عند معرفه وقت التعرض له بالاضافه الى هاي الاعراض

حكينا قبل انو اذا كان اقل من 300 الوضع عادي ولكن اذا زاد وصار ضمن رينج 450-500 هو صار سام واذا ارتفع الى 800-1000 هون تسمم يهدد حياته

- Based on a history of exposure and the presence of nausea,
   vomiting, diarrhea, & hypotension
- Specific levels. If the total serum iron level is higher than 450–500 mcg/dL, toxicity is more likely to be present
- Serum levels higher than <u>800–1000 mcg/dL are associated</u> with severe poisoning
- Determine the serum iron level at 4–6 hours after ingestion and repeat determinations after 8–12 hours to rule out delayed absorption (eg, from a sustained-release بفحص مستوى الحديد بالسيرم خلال 4–6 ساعات وزي ما حكينا قبل هاي المرحله الأولى sustaind ونرجع بعد8–12 ساعه هاي المرحله الثانيه اذا كان ماخذ sustaind
- Other useful laboratory studies include CBC, electrolytes, glucose, BUN, creatinine, hepatic aminotransferases (AST and ALT), coagulation studies, and abdominal radiography

### **MANAGEMENT**

#### 1. GENERAL

ABC's

Air way
Breathing
Circulation

Gastric lavage with normal saline

هدول ما بقدر اعطيهم

- ✓ Not bicarbonate (hypernatremia, alkalosis) and phosphate solutions (hypernatremia, hyperphosphatemia, hypocalcemia)
- ✓ Not deferoxamine solution (may enhance iron absorption)
- Subsequent radiographs of abdomen to look forward remnant pills

بالاشعه السينيه لحتى اشوف اذا ضل حبات بمعدته او لا

### **MANAGEMENT**

#### 1. GENERAL

- Whole bowel irrigation (iron tab beyond the pylorus)
- Activated charcoal does not adsorbed Fe
- Ipecac is not recommended because it can aggravate iron-induced GI irritation
- Cathartics usually not necessary

الفحم ما رح يفيد لانو ما يرتبط مع الحديد الحديد الايباك ما ينصح فيه لانه لما الواحد يستفرغ حديد وهاد بيهيج المعده ويعمل مشاكل كثيره اما للمسهلات مش ضروريات

#### 2. TOXIN SPECIFIC MEASUREMENTS

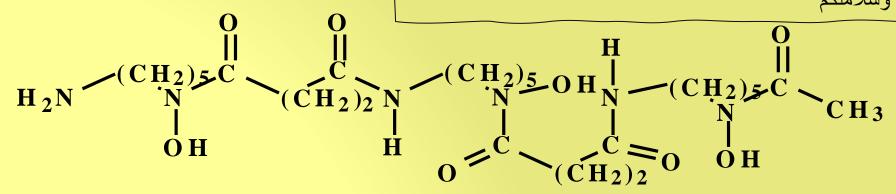
Deferoxamine

antidote

هسا بالسلايد الي فوق حكينا انو هاد ما بقدر اعطيه لانو رح يزيد امتصاص الحديد طيب هاد بحاله اخذه orally طيب هسا مهو انا ما بدى ازيد الوضع سوء وازيد امتصاصه للخلايا فشووو رح نعمل

لحل بعطيه/١

الفكره لما اعطيه هيك رح اقلل من كمييه الحديد بالدم وما رح يدخل الخليه ويعملي complexويطلع عن طريق renal وسلامتكم



Deferoxamine mesylate (DFOM)

### CHELATION: DEFEROXAMINE

- For seriously intoxicated victims (eg, shock, severe acidosis, and/or serum iron >500–600 mcg/dL),

  administer deferoxamine

  المحتى ما أوصل للمرحله القاتله 1000-800 1000-800 المرحلة القاتلة المنافقة على المنافق
- Specific chelator of ferric ion which reacts with ferric ion to form a 1:1 chelate known as ferroxamine
- It binds free circulating iron but not that incorporated in transferrin, hemoglobin....
  - Limit the entry of iron in the cells
  - Chelate intracellular free iron outside mitochondria

### CHELATION: DEFEROXAMINE

- Poorly absorbed from GIT...given <u>parenterally</u> (IV/IM)
- However the iron-deferoxamine complex is absorbable
- Use in symptomatic patients, Fe > 500 ug/dl, or positive radiographs
  - √ 100 mg chelates 9 µg of Fe
  - Constant I.V infusion 10-15 mg/kg/hr for 24h (max daily dose of 6g)
  - $\checkmark$  Dose I.M = 50 mg / kg (max 1g)
  - ✓ Vin rose-colored urine...excretion of complex

هاي مهمه وتدل انو عم يقال مستوى الحديد عندي

### **DEFEROXAMINE SIDE EFFECTS**

HYPOTENSION (histamine-mediated vasodilation)
 Usually respond to iv fluids

#### 2. EXCRETION OF FERROXAMINE is by kidney...

In <u>renal failure</u>, <u>hemodialysis</u> is indicated to remove complex اليش مهو في ren

اذا في مشاكل ب renal بعمل hemo ليش مهو في مشكله بالرينال وcomplex الي تكون ما رح يطلع لذلك بلجا الى hemo

#### 3. PREGNANCY

Pregnancy should not change the management of iron poisoning

يعمل نفس اعراض التسمم حتى بحاله الحمل

## **Enhanced Elimination**

• Hemodialysis and hemoperfusion are not effective at removing iron but may be necessary to remove deferoxamine-iron complex in patients with renal failure

مش فعاله في حاله التسمم ولكن بكون بحاجتها لاتخلص من complexالي تكون في حاله الفشل الكلوي

• Exchange transfusion is used occasionally for massive pediatric ingestion but is of questionable efficacy

مع الأطفال الي تسممو ولكن فعاليته مش اكيده